This is a digital copy of a book that was preserved for generations on library shelves before it was carefully scanned by Google as part of a project to make the world's books discoverable online.

It has survived long enough for the copyright to expire and the book to enter the public domain. A public domain book is one that was never subject to copyright or whose legal copyright term has expired. Whether a book is in the public domain may vary country to country. Public domain books are our gateways to the past, representing a wealth of history, culture and knowledge that's often difficult to discover.

Marks, notations and other marginalia present in the original volume will appear in this file - a reminder of this book's long journey from the publisher to a library and finally to you.

Usage guidelines

Google is proud to partner with libraries to digitize public domain materials and make them widely accessible. Public domain books belong to the public and we are merely their custodians. Nevertheless, this work is expensive, so in order to keep providing this resource, we have taken steps to prevent abuse by commercial parties, including placing technical restrictions on automated querying.

We also ask that you:

+ *Make non-commercial use of the files* We designed Google Book Search for use by individuals, and we request that you use these files for personal, non-commercial purposes.
+ *Refrain from automated querying* Do not send automated queries of any sort to Google's system: If you are conducting research on machine translation, optical character recognition or other areas where access to a large amount of text is helpful, please contact us. We encourage the use of public domain materials for these purposes and may be able to help.
+ *Maintain attribution* The Google "watermark" you see on each file is essential for informing people about this project and helping them find additional materials through Google Book Search. Please do not remove it.
+ *Keep it legal* Whatever your use, remember that you are responsible for ensuring that what you are doing is legal. Do not assume that just because we believe a book is in the public domain for users in the United States, that the work is also in the public domain for users in other countries. Whether a book is still in copyright varies from country to country, and we can't offer guidance on whether any specific use of any specific book is allowed. Please do not assume that a book's appearance in Google Book Search means it can be used in any manner anywhere in the world. Copyright infringement liability can be quite severe.

About Google Book Search

Google's mission is to organize the world's information and to make it universally accessible and useful. Google Book Search helps readers discover the world's books while helping authors and publishers reach new audiences. You can search through the full text of this book on the web at `http://books.google.com/`

DICTIONNAIRE

DES

ANALYSES CHIMIQUES

I

LIBRAIRIE SCIENTIFIQUE, INDUSTRIELLE ET AGRICOLE

DE LACROIX ET BAUDRY

J. M. Henry VIOLETTE. — **NOUVELLES MANIPULATIONS CHIMIQUES SIMPLIFIÉES**, contenant la description d'appareils entièrement nouveaux d'une construction simple et facile. Troisième édition complétement refondue et considérablement augmentée. 1 vol. in-8° avec un grand nombre de figures dans le texte..... 7 fr. 50 c.

TESSIER. — **CHIMIE PYROTECHNIQUE**, ou **TRAITÉ PRATIQUE DES FEUX COLORÉS**, contenant : 1° L'examen chimique, la description et la fabrication des matières pyrotechniques ; — 2° des procédés nouveaux et faciles pour la préparation de divers composés tels que le chlorate de baryte, le carbonate de strontiane, le chlorure et l'oxychlorure de cuivre, etc., etc.; — 3° des formules nombreuses et économiques pour la confection des lances, des étoiles et des feux de Bengale de toutes les couleurs ; — et suivi d'un petit Traité spécial pour la fabrication des pastilles simples et des pastilles diamant de différents calibres. 1 vol. in-8°..... 7 fr.

TISSIER (Ch. et Alex.), chimistes-manufacturiers. — **L'ALUMINIUM ET LES MÉTAUX ALCALINS**, recherches historiques et techniques sur leurs propriétés, leurs procédés d'extraction et leurs usages. 1 vol. in-18, avec une planche et des figures dans le texte..... 4 fr.

PARIS. — IMPRIMERIE DE J. CLAYE, RUE SAINT-BENOÎT, 7.

DICTIONNAIRE

DES

ANALYSES CHIMIQUES

OU

RÉPERTOIRE ALPHABÉTIQUE

DES ANALYSES DE TOUS LES CORPS NATURELS ET ARTIFICIELS

DEPUIS L'ORIGINE DE LA CHIMIE JUSQU'A NOS JOURS

AVEC L'INDICATION

DU NOM DES AUTEURS ET DES RECUEILS OU ELLES ONT ÉTÉ PUISÉES

PAR

J. M. HENRY VIOLETTE

Commissaire des poudres et salpêtres, ancien élève de l'École Polytechnique,

ET

P. J. ARCHAMBAULT

Professeur au lycée Charlemagne.

Second tirage, augmenté de 400 Analyses nouvelles.

TOME PREMIER

PARIS

LIBRAIRIE SCIENTIFIQUE, INDUSTRIELLE ET AGRICOLE

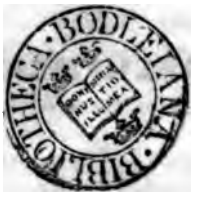
LACROIX ET BAUDRY

Réunion des anciennes Maisons L. Mathias et du Comptoir des Imprimeurs

15 QUAI MALAQUAIS 15

1859

193. a. 27.


BODLEIANA BIBLIOTHECA
SIGILLUM

PRÉFACE

DE LA PREMIÈRE ÉDITION

Lorsque nous avons entrepris le travail que nous livrons au public, no sentions depuis longtemps la nécessité d'un recueil qui contînt l'ensemb des analyses de toutes les substances que les savants et les industriels c intérêt à bien connaître. Lors même qu'on aurait à sa disposition les colle tions de livres d'où nous avons tiré les éléments de ce Dictionnaire, il ser encore avantageux de trouver réunis dans un seul ouvrage tous les résult des travaux qu'il faudrait consulter, avec l'indication précise des sources q les ont fournis.

Le titre de notre ouvrage indique l'étendue de la tâche que nous no sommes imposée. Nous avons voulu que ce livre pût servir non-seuleme aux hommes qui s'occupent de spéculations scientifiques, mais encore tous ceux qui auraient besoin, dans la pratique, de connaître exacteme la nature des matières sur lesquelles ils opèrent. L'*ingénieur*, le *médec* le *pharmacien*, le *manufacturier*, l'*agriculteur*, trouveront dans ce Dictio naire les documents qui les intéressent.

En exposant la méthode que nous avons suivie dans l'exécution de no travail, nous devons donner des instructions, indispensables pour en ti tout le parti possible.

En ce qui regarde les principes immédiats et les composés définis de chimie minérale et de la chimie organique, nous avons pris pour base la

menclature des traités les plus récents et les plus accrédités, publiés dans notre langue. Nous avons fait suivre le nom adopté pour chaque corps d'une synonymie, d'où nous avons exclu seulement les noms tout à fait étrangers à la langue française. En même temps, chacun des noms synonymes s'est rangé à la place que lui assignait l'ordre alphabétique du Dictionnaire, avec un renvoi au nom que nous avons choisi pour titre de la série des analyses relatives à ce corps. A côté du nom d'un corps nous inscrivons son *équivalent rapporté à l'oxygène*, et le symbole qui le représente. Nous avons cru devoir nous contenter de ces indications purement expérimentales, et nous avons omis volontairement les formules atomiques : leur construction est en effet basée sur des discussions que notre recueil ne pouvait pas admettre ; mais souvent nous ajoutons quelques autres nombres spécifiques, tels que la densité, la température d'ébullition, etc. Enfin nous inscrivons à la suite toutes les analyses qui ont été faites du même corps, en suivant, autant que possible, l'ordre chronologique de leur publication, l'indication du nom de l'auteur, du recueil qui la contient, etc., etc. Ces analyses en centièmes sont toujours accompagnées du calcul détaillé des équivalents.

Au point de vue de la science abstraite, nous croyons que les chimistes apprécieront l'importance et la commodité d'un recueil qui renferme les faits constants relatifs à tous les composés importants, les formules qui les désignent, et les nombres au moyen desquels ces formules ont été établies. La série chronologique des analyses présentera pour chaque corps une sorte de résumé historique où l'on pourra suivre les progrès de la science. Enfin, les renvois aux mémoires d'où les analyses ont été extraites fourniront des bulletins bibliographiques utiles et intéressants.

Mais une portion considérable de l'ouvrage est consacrée à d'autres analyses dont il nous reste à parler. Le *naturaliste* et le *médecin* trouveront dans ce livre les compositions des tissus d'animaux et de plantes, des produits de l'organisation dans l'état de santé et de maladie. Le *géologue* y trouvera les analyses des roches et des fossiles, dont l'*ingénieur*, à son tour, peut tirer un

ne contient pas seulement les analyses qui leur sont nécessaires ; il renferm en outre toutes les analyses purement scientifiques auxquelles ils n'ont r cours que rarement. C'est en un mot le recueil le plus complet de toutes l analyses chimiques.

Cependant aujourd'hui que les frais considérables imposés par l'étendı de cette publication sont couverts par un premier succès, nous n'hésitons p à réduire le prix de ce second tirage, dans l'intérêt de sa propagation a milieu de cette jeunesse laborieuse qui cultive avec ardeur la science q nous est chère.

ABSINTHE. Cendres.

Chlorure de potassium	3
Sulfate de potasse	1
Carbonate de chaux	59
Alumine	5
Sulfate de chaux	5
Silice	4
Oxyde de fer	3
Perte	10
	90

Absinthe. Décoction.

Résine sèche	48,00
Chlorure de potassium	12,00
Acide végétal	50,00
Combinaison d'acide végétal et de potasse	2,14
	112,14

(Kunsmuller, *Ann. de Ch.*, t. VI, p. 35.)

ABSTRICHS. Voy. Plomb.

ACADIALITE. Voy. Chabasie.

ACAJOU. Sciure du bois.

Charbon	18,4
Cendres	1,6
Matières volatiles	80,0
	100,0

(*T. des Essais* de Berthier, t. I, p. 249.)

ACERDÈSE. $Mn^2O^3 + HO$.

Syn. : *Oxyde de manganèse prismatique; manganèse oxydé hydraté; manganèse argentin; manganèse oxydé terreux; manganite; newkirkite; Warwicite.*

Acerdèse d'Ihlefeld au Hartz.

Oxyde rouge de manganèse	86,85
Oxygène en excès	3,05
Eau	10,10
	100,00

(Turner.)

Acerdèse. Newkirkite d'Alsace.

Deutoxyde	56,30
Peroxyde de fer	10,35
Eau	6,70
	103,35

(Thomson.)

Acerdèse. Warwicite.

Manganèse	63,00
Oxygène	31,60
Eau	5,40

(*T. de Min.* de Dufrenoy, t. II, p. 407.)

ACÉTAL. $C^8H^9O^3$,

D[d] 0,842 à 21°; éb[n] à 75°, sous 0[m],75

	Tr.	C
Carbone	59,71	5
Hydrogène	11,58	1
Oxygène	28,65	2
	99,94	10

(Liebig, *Journ. de Ph.*, t. XIX, p. 351.)

Acétal.

Carbone	60,10	60,72	60,92	6
Hydrogène	11,83	11,99	11,98	1
Oxygène	27,77	27,28	27,20	2
	100,0	99,99	100,10	10

(Stas, *Ann.* de Millon et Reiset, 1847, p. 373.)

ACÉTATE D'ALUMINE. $Al^2O^3,3C^4H$

	(a)	(b)	
Acide	73,81	92,06	8
Alumine	26,19	7,94	1
	100,00	100,00	10

(a) Richter, *Stat. ch.* I, 136. — (b) Wenzel, p. 157. — (c) Calculé.

ACÉTATE D'AMMONIAQUE.

	(a)	
Ammoniaque	37,5	9
Acide acétique	62,5	7
	100,0	10

(a) Wenzel. — (b) Richter.

(*Ch. org.* de Gmelin, p. 239.)

ACÉTATE D'AMYLÈNE.

$C^{10}H^{11}O, C^4H^3O^3$.

Éb[n] à 125°.

		Tr.		
Carbone	64,38	64,57	64,45	(
Hydrogène	10,51	10,66	10,87	
Oxygène	25,11	24,77	24,68	
	100,00	100,00	100,00	1

ACÉTATE D'AMYLÈNE CHLOR

$C^{10}H^9Cl^2O,C^4H^3O^3$.

	Tr.	Calc.
Carbone	42,25	42,14
Hydrogène	6,03	6,17
Chlore	35,63	35,29
Oxygène	16,19	»
	100,00	

(Cahours, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXV, p

ACÉTATE D'ANTIMOINE.

$Sb^2O^3,3C^4H^3O^3$.

Acide acétique.....	50,22	1929,54
Oxyde d'antimoine....	49,78	1912,00
	100,00	3841,54

ACÉTATE D'ARGENT. $AgO,C^4H^3O^3$.

Oxyde d'argent.....	69,36	1451,61
Acide acétique.....	30,64	0643,18
	100,00	2094,79

(Redtenbacher et J. Liebig, *R. sc. et ind.*, t. VI, p. 262.)

ACÉTATE DE BARYTE. $BaO,C^4H^3O^3$.

Acide acétique.....	36,30	643,18
Baryte.....	56,70	956,88
	92,00	1600,06

(Gehlen, *Ann. de Ch.*, t. LXXXIII, p. 214.)

Acétate de baryte.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Acide.....	35	39,98	43,17	39,54
Base.....	58	60,02	56,83	60,46
Eau.....	7	»	»	»
	100	100,00	100,00	100,00

(a) Bucholz. — (b) Richter, *Stat. ch.*, I, 136. — (c) Gay-Lussac et Thénard, *Rech. ph.-ch.*, t. II, p. 309. — (d) Calculé.

Acétate de baryte.

	Tr.	Calc.
Baryte.....	56,0	52,00
Acide acétique.....	37,4	40,40
Eau.....	6,6	6,60
	100,0	100,00

(Dumas, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIX, p. 209.)

Acétate de baryte soumis à la distillation, renfermant de l'eau; il fournit :

Carbonate de baryte.....	72,2
Charbon.....	1,2
Acétone.....	18,3
Eau.....	6,6
Gaz carburés.....	1,7
	100,0

(*T. de Ch.* de Dumas, t. V, p. 159.)

ACÉTATE DE BISMUTH. $BiO,C^4H^3O^3$.

Acide.....	39,46
Base.....	60,84
	100,00

ACÉTATE DE CADMIUM. CdO,C^4H^3O

Acide.....	44,60	643,
Oxyde de cadmium.....	55,33	796,
	100,00	1439,

ACÉTATES DE CÉRIUM. Acétate de protoxyde. $CeO,C^4H^3O^3$.

Acide.....	48,80	643,
Protoxyde de cérium....	51,20	674,
	100,00	1317,

Acétate de peroxyde. $Ce^2O^3,3C^4H^3O^3$.

Acide.....	57,11	1924,
Sesquioxyde de cérium..	42,89	1449,
	100,00	3373,

ACÉTATE DE CHAUX. $CaO,C^4H^3O^3$.

	(a)	(b)	(c
Acide.....	64,3	65,11	65,
Chaux.....	35,7	34,89	34,
	100,0	100,00	100,

	(d)	(e)	(f)
Acide.....	64,6	63,75	643,
Chaux.....	35,4	36,25	352,
	100,0	100,00	995,

(a) Higgins. — (b) Richter, *Stat. ch.*, I, p. 1 — (c) Wenzel, *id.*, p. 156. — (d) Berzelius, *A nals of Philosophy*. — (e) (f) Calculé.

ACÉTATES DE CHROME. Acétate de protoxyde. $CrO,C^4H^3O^3$.

	Tr.	Ca
Carbone.....	300	25
Hydrogène.....	50	4
Oxygène.....	400	33
Oxyde de chrome.....	428	36
	1178	100

(Fremy, *R. sc. et ind.*, 2e série, t. III, p. 293.)

Acétate de peroxyde. $Cr^2O^3,3C^4H^3O^3$.

Acide.....	65,
Base.....	34,
	100,

ACÉTATE DE COBALT. $CoO,C^4H^3O^3$.

Acide.....	57,83	643,
Oxyde de cobalt.....	42,17	468,
	100,00	1112,

ACÉTATES DE BIOXYDE DE CUIVRE.

ACÉTATE NEUTRE. $CuO,C^4H^3O^3,2HO$.

Syn. : *Verdet ou cristaux de Vénus.*

Acide	643,52	56,48
Oxyde	495,60	43,52
	1139,12	100,00
Eau	112,62	
Sel hydraté	1251,74	

ACÉTATE SESQUIBASIQUE.

$3CuO,2C^4H^3O^3,12HO$.

Acide acétique	37,30	1286,378
Oxyde de cuivre	43,12	1487,100
Eau	19,58	674,463
	100,00	3447,941

(*T. de Ch. organ.* de Liebig, t. I, p. 420.)

ACÉTATE BIBASIQUE. $2CuO,C^4H^3O^3,8HO$.

Syn. : *Vert-de-gris.*

Acide	643,2	27,85
Base	991,2	42,92
Eau	674,9	29,22
	2309,3	100,00

(*T. de Ch.* de Dumas, t. V, p. 171.)

ACÉTATE BIBASIQUE.

	(a)	(b)	(c)
Acide acétique	25,12	29,2	26,64
Bioxyde de cuivre	39,41	59,2	62,14
Eau	35,47	11,6	11,25
	100,00	100,0	100,00

(a) PROUST, *Ann. de Ch.*, t. XXXII, p. 36. — (b) PHILIPPE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXI, p. 213. — (c) ROUX, *R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 13.

ACÉTATE BIBASIQUE.

	(1)	(2)	(3)
Acide acétique	28,30	29,3	29,62
Oxyde de cuivre	43,25	43,5	44,25
Eau	28,45	25,2	25,51
Impuretés	0,00	2,0	0,62
	100,00	100,0	100,00

(1) Cristaux bleus. — (2) Vert-de-gris de France. — (3) *Id.* d'Angleterre.

(PHILLIPS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXI, p. 215.)

ACÉTATE BIBASIQUE. Vert-de-gris de Grenoble.

Acide carbonique	9,10
Eau faiblement acidulée	13,05
Acide fort et coloré	53,95
Cuivre	20,90
Carbone	3,00
	100,00

ACÉTATE BIBASIQUE. Vert-de-gris de Montpellier.

Acide carbonique	8,00
Acide acéteux très-faible et très-empyreumatique	65,15
Cuivre	22,50
Carbone	4,35
	100,00

(CHAPTAL, *Journ. des Mines*, frimaire an II, p. 230.)

ACÉTATE TRIBASIQUE. $3CuO,C^4H^3O^3,3HO$.

Acide	643,18	27,88
Base	1486,81	64,67
Eau	338,52	7,35
	2468,51	100,00

(*T. de Ch.* de Dumas, t. V, p. 171.)

ACÉTATE TRIBASIQUE.

Acide et eau	37
Oxyde	63
	100

(PROUST, *Ann. de Ch.*, t. XXXII, p. 40.)

ACÉTATE SURBASIQUE.

Oxyde de cuivre	92,38
Carbone	2,39
Hydrogène	0,58
Oxygène	4,65
	100,00

(ROUX, *R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 17.)

ACÉTATES D'ÉTAIN.

ACÉTATE DE PROTOXYDE. $SnO,C^4H^3O^3$.

Acide acétique	43,50	643,18
Oxyde d'étain	56,50	735,29
	100,00	1378,47

ACÉTATE DE BIOXYDE. $SnO^2,2C^4H^3O^3$.

Acide acétique	57,90	1286,36
Acide stannique	42,10	935,29
	100,00	2221,65

ACÉTATE D'ÉTHYLE. Voy. ÉTHER ACÉTIQUE.

ACÉTATES DE FER.

ACÉTATE DE PROTOXYDE. $FeO,C^4H^3O^3$.

Acide acétique	59,42	643,18
Protoxyde de fer	40,58	439,20
	100,00	1082,38

ACÉTATE DE PEROXYDE. $Fe^2O^3,3C^4H^3O^3$.

Acide acétique	66,35	1929,54
Oxyde de fer	33,65	439,20
	100,00	2368,74

ACÉTATE DE GLUCINE. $Gl^2O^2,C^4H^3O^3$.

Acide acétique.....	66,72	643,18
Glucine.....	33,28	441,26
	100,00	1084,44

ACÉTATE DE LITHINE. $LiO,C^4H^3O^3$.

Acide acétique.....	78,10	643,18
Lithine.....	21,90	180,37
	100,00	823,55

Acétate de lithine.

Lithine.....	17,30
Acide acétique.....	61,13
Eau.....	21,57
	100,00

(Rammelsberg, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1846, p. 134.)

ACÉTATE DE MAGNÉSIE.

$MgO,C^4H^3O^3$.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Acide.	65,96	70,65	71,83	643,18
Base..	34,04	29,35	28,17	258,35
	100,00	100,00	100,00	901,53

(a) Wenzel, *Traité*, p. 150. — (b) Richter, *Stat. ch.*, t. I, p. 136. —(c) (d) Calculé.

ACÉTATE DE MANGANÈSE.

$MnO,C^4H^3O^3$.

Acide acétique.....	41,46
Protoxyde de manganèse.....	29,33
Eau.....	29,21
	100,00

(*Syst. de Ch.* par Thomson, t. II, p. 627.)

Acétate de manganèse.

Oxyde de manganèse.....	30
Eau et acide.....	70
	100

(John, *J. des Mines*, mars 1808, p. 201.)

ACÉTATES DE MERCURE. Acétate de protoxyde. $Hg^2O,C^4H^3O^3$.

Protoxyde de mercure....	80,46	2631,6
Acide acétique.....	19,54	643,2
	100,00	3274,8

Acétate de bioxyde. $HgO,C^4H^3O^3$.

Acide acétique.....	32,02	643,18
Bioxyde de mercure.....	67,98	1365,82
	100,00	2009,00

Acétate de bioxyde.

Carbone.....	30
Mercure.....	125
Oxygène.....	40
Hydrogène.....	3
Eau.....	22
	221

Acétate de bioxyde.

Acide acétique.....	14
Oxyde de mercure.....	61
Eau.....	24
	100

(Millon, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XV p. 372.)

ACÉTATE DE MÉTHYLÈNE.

$C^2H^2,C^4H^3O^3,HO$.

Syn. : *Acétate de méthyle.*

	Calc.		T
Carbone.....	459,10	49,15	4
Hydrogène.....	75,00	8,03	
Oxygène.....	400,00	42,82	4
	934,10	100,00	10

Acétate de méthylène.

	Calc.	
Méthylène.....	178,05	19
Acide acétique.....	643,55	68
Eau.....	112,50	12
	934,10	100

(Dumas et Péligot, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LV p. 46.)

Acétate de méthylène chloré.

$C^2Cl^2,C^4H^3O^3,HO$.

	Calc.		T
Carbone.....	458,622	25,58	25,
Hydrogène....	49,918	2,78	3,
Chlore.....	885,300	49,33	48,
Oxygène.....	400,000	22,31	
	1793,840	100,00	

(Malaguti, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXX, p. 382

Acétate de méthylène et chlore.

$C^6H^3Cl^2O^3$.

	Tr.	Cal
Carbone.....	20,5	21,5
Hydrogène.....	1,7	1,7
Oxygène.....	15,7	14,1
Chlore.....	62,1	62,5
	100,0	100,0

(Laurent, *T. de Ch.* de Berzelius, t. III, p. 415.)

ACÉTATES DE MOLYBDÈNE. ACÉTATE DE PROTOXYDE. $MoO,C^4H^3O^3$.

Acide	47,94	643,18
Protoxyde de molybdène.	52,06	698,52
	100,00	1341,70

ACÉTATE DE PEROXYDE. $MoO^2,2C^4H^3O^3$.

Acide	61,70	1286,36
Bioxyde de molybdène	38,30	798,52
	100,00	2084,88

ACÉTATE DE MORPHINE.

Morphine	3600,32	88,7
Acide	455,14	11,3
	4055,46	100,0

ACÉTATE DE NICKEL. $NiO,C^4H^3O^3$.

Acide	643,18	57,80
Oxyde de nickel	369,67	42,20
	1012,85	100,00

ACÉTATE DE PALLADIUM.

$PaO,C^4H^3O^3$.

Acide	45,65	643,18
Oxyde de palladium	54,35	665,90
	100,00	1309,08

ACÉTATE DE PLATINE. $PlO,C^4H^3O^3$.

Acide	32,54	643,18
Oxyde de platine	67,46	1333,50
	100,00	1976,68

ACÉTATES DE PLOMB. ACÉTATE NEUTRE ou *sel de Saturne*. $PbO,C^4H^3O^3,3HO$.

	(a)	(b)	(c)
Acide	26	26,96	26,84
Base	58	58,71	58,95
Eau	16	14,33	14,21
	100	100,00	100,00

(a) THOMSON, *Syst. de Ch.*, t. II, p. 664. — (b) BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. XCIV, p. 298. — (c) Calculé.

ACÉTATE NEUTRE.

Carbone	17,26
Hydrogène	2,23
Oxygène	17,87
Oxyde de plomb	82,64
	120,00

(PAYEN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, p. 40.)

ACÉTATE SESQUIBASIQUE. $3PbO,2C^4H^3O^3$.

Acide acétique	23,5	1286,36
Oxyde de plomb	76,5	1394,50
	100,0	2680,86

(BERZELIUS, *Annals of Philosophy*, V, 174.)

ACÉTATE TRIBASIQUE. $3PbO,C^4H^3O^3$.

Syn. : *Eau de Goulard, extrait de S turne.*

Acide acétique	13,34	64
Oxyde de plomb	86,66	418
	100,00	482

(*T. de Ch.* de DUMAS, t. V, p. 176.)

ACÉTATE TRIBASIQUE.

Acide acétique	13,
Oxyde de plomb	86
	100,

(BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. XCIV, p. 300.)

ACÉTATE TRIBASIQUE.

Carbone	6
Hydrogène	4
Oxygène	8
Oxyde de plomb	89
	105

(PAYEN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, p. 46.)

ACÉTATE SEXBASIQUE. $6PbO,C^4H^3O^3$.

Acide acétique	7,14	64
Oxyde de plomb	92,86	836
	100,00	901

ACÉTATE SEXBASIQUE.

Acide acétique	5
Oxyde de plomb	91
Eau	3
	100

(BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. XCIV, p. 301.)

ACÉTATE DE POTASSE.

$KO,C^4H^3O^3$.

	(a)	(b)	(
Acide	38,5	47,98	49,
Base	61,5	52,02	50
	100,0	100,00	100,

	(d)	(
Acide	51,52	643
Base	48,48	589,
	100,00	1233

(a) HIGGINS. — (b) RICHTER, *Stat. ch.*, I, 136 (c) WENZEL, *Verwandtschaft*, I, p. 147. — (d) (e) (culé.

ACÉTATE DE POTASSE. Sel dissous par 100 parties d'eau.

	(1)	(2)
A 0°	»	176
A 2°	188	186
A 13°,9	229	245
A 28°,5	311	318
A 62°	492	486
A 100°	»	676

(1) Trouvé. — (2) Calculé d'après la formule 176 + 5 t.

(OBAIN, *Tr. de Ch.* de Dumas, t. V, p. 156.)

ACÉTATE DE RHODIUM.

$R^2O^3,3C^4H^3O^3$.

Acide	54,63	1929,54
Sesquioxyde de rhodium, base	45,37	1602,70
	100,00	3532,24

ACÉTATE DE SOUDE.

$NaO,C^4H^3O^3,6HO$.

	(a)	(b)	(c)
Acide	60,39	63,28	61,45
Base	39,61	36,72	38,55
	100,00	100,00	100,00

(a) WENZEL, *Traité*, p. 147. — (b) RICHTER, *Stat. ch.*, LXXXII, 113. — (c) Calculé.

ACÉTATE DE SOUDE.

Soude	19,16
Acide acétique	31,24
Eau	49,60
	100,00

(ARTHON, *J. de Pharm.*, 3e série, t. II, p. 421.)

ACÉTATE DE STRONTIANE.

$SrO,C^4H^3O^3$.

	Tr.	Calc.	
Acide	52,69	49,53	643,18
Base	47,31	50,47	687,28
	100,00	100,00	1330,46

(RICHTER, *Stat. ch.*, t. I, p. 136.)

ACÉTATE DE TELLURE.

$TeO^2,2C^4H^3O^3$.

Acide acétique	56,22	1286,36
Acide tellureux	43,78	1001,76
	100,00	2288,12

ACÉTATE DE THORINIUM.

$ThO,C^4H^3O^3$.

Oxyde de thorinium	56,78	844,
Acide	43,22	643,
	100,00	1488,

ACÉTATES D'URANE.

$U^2O^7,3C^4H^3O^3,6HO$.

	(a)	(b)	(c
Peroxyde d'urane	67,35	67,45	66,
Acide acétique	24,41	»	23,
Eau	8,32	»	»
	100,08		

	(d)	(e)	(f
Peroxyde d'urane	67,25	67,30	67,
Acide acétique	23,53	»	»
Eau	»	21,60	21,
Carbone	»	11,27	11,
		100,17	100,

(a) (b) (c) (d) WERTHEIM, *Ann. de Ch. et de P* 3e série, t. XI, p. 57. — (e) (f) PÉLIGOT, *id.*, t. p. 39.

ACÉTATES D'URANE. $U^2O^3,C^4H^3O^3,3HO$.

		Tr.		
Peroxyde d'urane	»	64,61	64,24	64,
Acide acétiq.	»	23,59	»	23,
Eau	13,02	11,79	»	»

	Tr.	Calc.	
Peroxyde d'urane	64,78	1792,72	64,
Acide acétique	»	637,50	23,
Eau	»	337,50	12,
		2767,72	100,

(WERTHEIM.)

ACÉTATE DOUBLE D'URANE ET D'AMMONIAQU

$AzH^3,C^4H^3O^3,HO + 2U^2O^3,C^4H^3O^3 + 6H($

	Tr.	
Ammoniaque	5,24	»
Peroxyde d'urane	55,14	55,
Acide acétique	29,62	»
Eau	10,00	10,

	Calc.	
Ammoniaque	327,04	5,
Peroxyde d'urane	3585,44	55,
Acide acétique	1912,50	29,
Eau	675,00	10,

(WERTHEIM.)

Acétate double d'urane et d'argent.

$AgO,C^4H^3O^3 + 2U^2O^3,C^4H^3O^3 + 2HO.$

	Tr.	Calc.	
Oxyde d'argent...	20.21	1451,61	20,23
Peroxyde d'urane.	50,08	3585,44	49,98
Acide acétique...	26,22	1912,50	26,66
Eau.....	3,20	225,00	3,13
	99,71		100,00

(Wertheim.)

Acétate double d'urane et de baryte.

$BuO, C^4H^3O^3 + 2U^2O^3, C^4H^3O^3 + 6HO.$

	Calc.	
Baryte.....	956,88	13,41
Peroxyde d'urane.....	3585,44	50,30
Acide acétique.....	1912,50	26,83
Eau.....	675,00	9,46
	7129,82	100,00

	Tr.	
Baryte.....	13,35	13,61
Peroxyde d'urane.....	50,02	50,11
Acide acétique.....	26,78	26,82
Eau.....	»	9,41

(Wertheim.)

Acétate double d'urane et de magnésie.

$MgO,C^4H^3O^3 + 2U^2O^3,C^4H^3O^3 + 8HO.$

	Tr.	
Magnésie.....	3,77	3,98
Peroxyde d'urane.....	53,83	53,86
Acide acétique.....	28,94	29,43
Eau.....	13,89	13,75

	Calc.	
Magnésie.....	258,35	3,88
Peroxyde d'urane.....	3585,44	53,86
Acide acétique.....	1912,50	28,73
Eau.....	900,00	13,53
	6656,29	100,00

(Wertheim.)

Acétate double d'urane et de plomb.

$PbO,C^4H^3O^3 + U^2O^3,C^4H^3O^3 + 6HO.$

	Tr.	Calc.	
Oxyde de plomb..	27,14	1394,49	27,15
Peroxyde d'urane.	34,93	1792,72	34,85
Acide acétique...	24,81	1275,00	24,82
Eau.....	13,12	675,00	13,14
		5137,21	100,00

(Wertheim.)

Acétate double d'urane et de potasse.

$KO,C^4H^3O^3 + 2U^2O^3,C^4H^3O^3 + 2HO.$

	Tr.	
Potasse.....	9,17	9,27
Peroxyde d'urane.....	56,08	56,45
Acide acétique.....	29,04	30,77
Eau.....	3,74	»

	Calc.	
Potasse.....	589,92	9,34
Peroxyde d'urane.....	3585,44	56,80
Acide acétique.....	1912,50	30,30
Eau.....	225,00	3,56
	6312,86	100,00

(Wertheim.)

Acétate double d'urane et de soude.

$NaO,C^4H^3O^3 + 2U^2O^3,C^4H^3O^3.$

	Tr.	Calc.	
Soude.....	6,36	590,90	6,63
Peroxyde d'urane.	60,43	3585,44	60,88
Acide acétique...	32,15	1912,50	32,49
		5888,84	100,00

(Wertheim.)

Acétate double d'urane et de zinc.

$ZnO,C^4H^3O^3 + 2U^2O^3,C^4H^3O^3 + 3HO.$

	Tr.	
Oxyde de zinc.....	7,79	»
Peroxyde d'urane.....	56,50	»
Acide acétique.....	29,43	»
Eau.....	»	5,88

	Calc.	
Oxyde de zinc.....	503,23	7,94
Peroxyde d'urane.....	3585,44	56,56
Acide acétique.....	1912,50	30,18
Eau.....	337,50	5,32
	6338,67	100,00

(Wertheim, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XI, p. 67.)

ACÉTATE DE VANADIUM.

$VO,2C^4H^3O^3.$

Acide acétique.....	54,90	1286,36
Oxyde de vanadium....	45,10	956,89
	100,00	2243,25

ACÉTATE DE ZINC. $ZnO,C^4H^3O^3.$

Acide acétique.....	56,10	643,18
Oxyde de zinc.....	45,96	503,23
	100,00	1146,41

NE. C^3H^3O.

: *Esprit pyroligneux; alcool mési-*
ihydrate de mésitylène; esprit pyro-
.

792, Dens^é de vap. 2,019. Éb^n à 56°.

	Calc.		Tr.
e.....	229,55	62,5	59,36
ène.....	37,50	10,2	6,49
e.....	100,00	27,3	33,74
	367,05	100,0	100,00

ICCI, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLVI, p. 429.)

LÉE. Feuilles récoltées en sep-
e.

.....	85,000
nces solubles dans l'eau...	5,960
nces solubles dans une les-alcaline caustique.....	2,780
ésine et beaucoup de chlo-yle.....	0,280
égétale.....	5,980
	100,000

E. Cendres de feuilles vertes.

.....	0,425
.....	0,152
.....	0,303
sie.....	0,072
ne.....	0,012
ivec un peu de charbon.....	0,393
de fer.....	0,025
de manganèse.....	0,010
.....	0,162
ulfurique.....	0,028
phosphorique.....	0,043
	1,624

EL, *Ann. agr.* de Roville, t. VIII, p. 230.)

ITE. Voy. DIOPTASE.

ITE. $NaO,SiO^3+Fe^2O^3,2SiO^3$.

	(a)	(b)	(c)	(d)
.....	52,02	54,27	55,25	54,13
de de fer.	28,08	34,44	34,25	34,44
manga-				
.....	3,48		1,08	»
.....	13,33	9,74	10,40	»
.....	0,88	»	0,72	»
sie.....	0,51	»	»	»
e.....	0,66	»	»	»
	98,96	98,45	98,70	

BUNT, *T. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 626.
TROMEYER, *id.* — (c) A. d'EGERS en Norwége,
zelius. — (d) RAMMELSBERG, *Annuaire* de
t Reiset, 1847, p. 270.

ACHROITE de l'île d'Elbe.

Acide silicique.....	42,885
— borique.....	5,340
— carbonique.....	1,660
Alumine.....	44,088
Magnésie.....	0,450
Protoxyde de manganèse.....	0,267
Soude.....	3,120
Lithine.....	2,190
Potasse.....	traces.

(HERMANN, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1846, p. 266.)

ACIDE ACÉTEUX. $C^4H^3O^3$.

Syn. *Acide lampique, acide aldéhydique.*

ACIDE ACÉTEUX. Acide hydraté.

Carbone.....	= 305,7	46,6
Hydrogène.....	= 49,9	7,6
Oxygène.....	= 300,0	45,8
	= 655,6	100,0

ACIDE ACÉTEUX. Acide anhydre.

Carbone.....	= 305,7	66,3
Hydrogène.....	= 37,4	6,9
Oxygène.....	= 200,0	36,8
	= 543,1	100,0

ACIDE ACÉTIQUE. $C^4H^3O^3,HO$.

Eq^t 643,52. Fus^n à 17°. Ébull^n à 120°.
Ind. 1,396. Dens^é de vap. 2,7.

Carbone.....	= 306,08	47,54
Hydrogène.....	= 37,44	5,82
Oxygène.....	= 300,00	46,64
		100,00
Acide acét. anhydre...	= 643,52	85,14
Eau.....	= 112,48	14.89
Acide acétique concent.	= 756,00	100,00

ACIDE ACÉTIQUE dont la densité est 1,08.

Acide acétique anhydre	= 643,52	65,59
Eau.....	= 337,44	34,41
	980,96	100,00

ACIDE ACÉTIQUE. Table des densités de l'acide acétique.

(1)	(2)
1,0630	0,0
1,0742	10,0
1,0770	22,5
1,0791	32,5
1,0763	43,0
1,0742	55,0
1,0718	66,5
1,0658	97,5
1,0637	108,5
1,0630	112,2

(1) Densité. — (2) Quantité d'eau pour 110 d'acide concentré.

(*T. de Ch.* de Dumas, t. V, p. 145.)

	(a)	(b)
Hydrogène	6,35	6,495
Carbone	46,83	46,871
Oxygène	46,82	46,934
	100,00	100,000

	(c)	(d)
Hydrogène	2,94	5,629
Carbone	32,42	50,224
Oxygène	64,64	44,147
	100,00	100,000

(a) Berzelius, *Ann. de Ch.*, t. XCIV, p. 301. — (b) Calculé. — (c) Doebereiner, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. IV, p. 107. — (d) Thénard et Gay-Lussac, *Ann. de Ch.*, t. LXXIV, p. 59.

Acide acétique.

Carbone	47,05
Eau	52,95
	100,00

(Prout, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVI, p. 373.)

ACIDE ACONITIQUE.

C^4HO^3,HO. Fus^n à 140°. Ébull^n à 160°.

Syn. : *a. équisétique; a. citridique.*

	Tr.		Calc.	
Carbone	41,58	41,53	305,74	41,84
Hydrogène	3,83	3,80	24,95	3,41
Oxygène	54,59	54,67	400,00	54,75
	100,00	100,00	730,69	100,00

(Grasso, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. I, p. 315.)

Voy. A. équisétique.

ACIDE ADIPIQUE. $C^{12}H^4O^3HO$.

Acide adipique. A. hydraté.

	(a)	(b)	(c)
Carbone	458,52	49,78	50,10
Hydrogène	62,40	6,77	6,97
Oxygène	400,00	43,45	42,93
	920,92	100,00	100,00

	(d)	(e)
Carbone	49,77	48,64
Hydrogène	6,88	7,06
Oxygène	43,35	44,30
	100,00	100,00

(a, (b) Calculé. — (c) (d) Laurent. — (e) Schroeder, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XVI, p. 85.

Acide adipique. A. anhydre.

	Calc.	Tr.
Carbone	458,52	56,71
Hydrogène	50,00	6,18
Oxygène	300,00	37,11
	808,52	100,00

(Laurent, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, p. 169.)

ACIDE ALDÉHYDIQUE. Voy. A

ACÉTEUX.

ACIDE ALLANTOIQUE. Voy. Ai

TOÏNE.

ACIDE ALLANTURIQUE. $C^8H^5Az^2($

	Tr.
Carbone	36,24
Hydrogène	3,32
Nitrogène	28,19
Oxygène	32,35

(Schlieper, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1847.)

ACIDE ALLOXANIQUE. C^4AzHO^4.

Carbone	505,74	
Hydrogène	12,48	
Azote	177,04	
Oxygène	400,00	
	895,26	4

(*T. de Ch. org.* par Liebig, t. I, p. 212.)

ACIDE ALOÉTIQUE.

Carbone	=
Hydrogène	=
Azote	=
Oxygène	=

(Boutin, *C. R. T.*, 10.)

ACIDE ALPHANHYDRIQUE.

$C^{10}H^{10}Az^{10}S^2$.

Carbone	
Hydrogène	
Nitrogène	
Soufre	

(Woelkel, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846.)

ACIDE ALTHIONIQUE. Voy. Acide

FOVINIQUE.

ACIDE AMBRÉIQUE. $C^{15}AzH^{10}O^6$.

	Tr.
Carbone	54,93
Azote	4,71
Hydrogène	7,04
Oxygène	33,35
	100,00

(Pelletier, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LI, p.

ACIDE AMER. Voy. Acide nitrop

SIQUE.

ACIDE AMPÉLIQUE. $C^{14}H^6O^6$.

	Calc.	
Carbone	1050	60,8
Hydrogène	75	4,3
Oxygène	600	34,9
	1725	100,0

(Laurent, *Revue sc. et ind.*, t. VI, p. 72.)

AMYGDALIQUE. $C^{40}H^{26}O^{24}$.

.....	3057,480	52,879
ne.....	324,469	5,613
.....	2400,000	41,508
	5781,949	100,000

et Liebig, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIV,)

AMYLOPHOSPHOREUX.

$C^{10}H^{11}O,PhO^4,HO$.

	Tr.	Calc.
.....	39,46	39,21
ne.....	8,55	8,49
re.....	19,72	20,94
e.....	»	31,39
		100,00

Ann. de Ch. et de Ph., 3e série, t. XVI,)

ANAMISTIQUE. $C^{35}H^{24}O^5,HO$.

AMISTIQUE. A. anhydre.

e.....	2654	78,57
ène.....	424	12,55
e.....	300	8,88
	5579	100,00

AMISTIQUE. A. hydraté.

e.....	2654	76,04
ène.....	439	12,51
e.....	400	11,75
	3494	100,00

h. de Dumas, t. VI, p. 666.)

ANCHUSIQUE. $C^{17}H^{10}O^4$.

	Tr.	Calc.
e.....	71,178	71,23
ène.....	6,826	6,84
e.....	21,996	21,91
	100,000	100,00

ER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LI, p. 192.)

ANÉMONIQUE. $C^7H^6O^6$.

	Tr.	Calc.
e.....	43,48	44,71
ène.....	5,13	5,11
e.....	51,39	50,18

, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1841.)

NÉMONIQUE. $C^{15}H^{15}O^{14}$.

	Tr.	Calc.
e.....	59,35	59,47
ène.....	4,51	4,21
ne.....	36,14	36,32

c, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1843.)

ACIDE ANGÉLIQUE. $C^{10}H^8O^4$.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	59,7	60,0
Hydrogène.....	8,0	8,0
Oxygène.....	32,3	32,0
	100,0	100,0

(Meyer et Zenner, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXIV, p. 98.)

ACIDE ANILIQUE. Voy. A. INDIGOTIQUE.

ACIDE ANISIQUE. $C^{16}H^6O^5,HO$.

	Tr.	Calc.	
Carbone.....	63,40	1200,0	63,57
Hydrogène.....	4,74	87,5	4,64
Oxygène.....	31,86	600,0	31,79
	100,00	1887,5	100,00

(Cahours, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. II, p. 289.)

Acide anisique. Autre. $C^{16}H^7O^3,HO$.

	Calc.		Tr.
Carbone.....	1200	63,15	63,08
Hydrogène.....	100	5,26	5,15
Oxygène.....	600	31,59	31,77
	1900	100,00	100,00

(Laurent, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 365.)

Voy. Acide chloro-anisique, A. draconique.

ACIDE ANTHRANILIQUE.

Syn. : *Salicylamide*. $C^{14}H^6AzO^3,HO$.

Carbone.....	1050,0	61,31
Hydrogène.....	87,5	5,11
Azote.....	177,0	10,22
Oxygène.....	400,0	23,36
	1714,5	100,00

(*T. de Ch.* de Dumas, t. VIII, p. 27.)

Acide anthranilique.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone....	61,63	61,69	54,97	34,81
Hydrogène..	5,09	5,03	2,54	5,44
Nitrogène...	10,94	10,21	5,90	5,76
Oxygène....	22,34	23,07	9,03	9,76

(1) (2) A. hydraté. — (3) (4) A. anhydre.

(Fritzsche, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1843.)

ACIDE ANTIMONIEUX. Voy. Oxacides de l'antimoine.

ACIDE ANTIMONIQUE. Voy. Oxacides de l'antimoine.

ACIDE APOCRÉNIQUE. $C^{28}H^{14}Az^{2}O^{6}$.

	Tr.	Calc.
Carbone	62,57	62,14
Hydrogène	4,80	5,07
Azote	15,00	15,41
Oxygène	17,63	17,44
	100,00	100,00

(Hermann, *T. de Ch. org.* de Liebig, t. III, p. 60.)

Acide apocrénique. Autre. $C^{56}H^{43}Az^{2}O^{18}$.

	Tr.			Calc.
Carbone	51,89	51,46	50,83	51,65
Hydrogène	3,75	3,79	4,16	3,78
Nitrogène	3,37	»	4,09	3,74
Oxygène	40,99	»	40,92	40,82

(Mulder, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1845.)

ACIDE APOGLUCIQUE. $C^{18}H^{11}O^{5}$.

Carbone	54,10	54,74
Hydrogène	5,42	5,46
Oxygène	40,48	39,80

(Mulder, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1842.)

ACIDE ARGANHYDRIQUE.

$C^{16}H^{16}Az^{16}O^{8}$.

Carbone	26,10
Hydrogène	4,34
Nitrogène	60,81
Soufre	8,75

(Voeckel, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846.)

ACIDE ARSÉNIEUX. Voy. Oxacides de l'arsenic.

ACIDE ARSENIO-VINIQUE.

$AsO^{5},2C^{4}H^{5}O,HO$.

	Calc.		Tr.
Carbone	612,0	25,6	24,93
Hydrogène	125,0	5,6	4,47
Arsenic	940,7	39,4	38,94
Oxygène	700,0	29,4	31,69
	2377,7	100,0	100,00

Éther	39,7
Acide	60,3
	100,0

(Félix d'Arcet, *C. R.*, t. I.)

ACIDE ARSÉNIQUE. Voy. Oxacides de l'arsenic.

ACIDE ASPARTIQUE. $C^{8}H^{3}AzO^{6},2HO$.

Syn. : *Acide asparmique.*

	(a)	(b)	(c)
Carbone	36,422	35,946	36,05
Azote	10,421	10,317	10,42
Hydrogène	5,377	5,377	5,34
Oxygène	47,769	48,080	48,21
	100,000	100,000	100,00

	(d)	(e)	(f)
Carbone	611,492	36,507	37,725
Azote	177,036	10,509	12,041
Hydrogène	87,355	5,215	5,370
Oxygène	800,000	47,769	44,863
	1675,883	100,000	100,000

(a) (b) (c) Blanchet, *Ann. de Ch. et de Ph.* t. LIII, p. 419. — (d) (e) Calculé. — (f) Plisson et Henri fils, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLV, p. 318.

Acide aspartique.

	(a)	(b)	(c)
Carbone	35,99	36,09	36,12
Hydrogène	5,47	5,26	5,37
Azote	10,78	10,53	10,42
Oxygène	47,76	48,12	48,76

(a) (b) Piria, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXII p. 171. — (c) Liebig, *id.*, t. LXVIII, p. 20.

Acide aspartique. Autre formule.

$C^{8}H^{6}AzO^{6},HO$.

Acide aspartique. Acide anhydre.

	Tr.	Calc
Carbone	41,70	41,7
Hydrogène	5,25	5,1
Azote	11,90	12,0
Oxygène	41,15	41,0
	100,00	100,0

Acide aspartique. Acide hydraté.

	Tr.	Calc.	
Carbone	38,43	611,504	38,8
Hydrogène	5,52	87,357	5,5
Azote	11,25	177,036	11,2
Oxygène	44,80	700,000	44,4
	100,00	1575,897	100,0

(Boutron-Charlard et Pelouze, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LII, p. 99.)

ACIDE AZÉLAIQUE. $C^{10}H^{8}O^{4},HO$.

	Calc.		Tr.
Carbone	764,0	55,5	55,
Hydrogène	112,0	8,1	8,
Oxygène	500,0	36,4	36,
	1376,0	100,0	100,

(Laurent, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, p. 173.)

AZOLÉIQUE. $C^{15}H^{15}O^{4}$.

	Calc.		Tr.
.....	993,46	63,86	63,68
ne.....	162,00	10,30	10,71
.....	400,00	25,84	25,61
	1,555,46	100,00	100,00

, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, p. 174.)

LÉIQUE. $C^{14}H^{14}O^{4}$.

.....	1070,09	65,09
ne.....	174,71	10,63
.....	400,00	24,28
	1644,80	100,00

, *R. sc. et ind.*, t. VI, p. 12.)

AZOMARIQUE. $C^{20}H^{11}O^{6}Az$.

	Calc.		Tr.
.....	1528	57,8	57,2
ne.....	137	5,2	5,4
.....	800	30,3	30,2
.....	177	6,7	7,2
	2642	100,0	100,0

, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXII, p. 398.)

AZOTEUX. Voy. Oxacides de t.

AZOTIQUE. Voy. Oxacides de t.

AZULMIQUE. Voy. Azulmine.

BÉNIQUE. $C^{30}H^{30}O^{4}$.

	Calc.		Tr.
.....	2250	74,3	74,3
ne.....	375	12,3	12,5
.....	400	13,4	13,0
	3025		

Walter, *C. R.*, t. XXII.)

BENZAMIDIQUE. $C^{14}H^{7}AzO^{4}$.

	Tr.	Calc.
.....	61,02	61,24
ne.....	5,12	5,10
e.....	10,01	10,32
.....	23,85	23,34
	100,00	100,00

pp. ann. de Berzelius, 1847.)

BENZILIQUE. $C^{28}H^{11}O^{5},HO$.

	Tr.	Calc.
.....	74,15	74,06
ie.....	5,31	5,18
.....	20,54	20,76
	100,00	100,00

pp. ann. de Berzelius, 1841.)

ACIDE BENZOIQUE. $C^{14}H^{5}O^{3},HO$.

Fus^n à 120°. Éb^n à 245°. Dens^d de vap. 4,27.

Acide benzoique. A. cristallisé.

	Tr.	Calc.	
Carbone....	68,902	107,0148	69,25
Hydrogène..	5,000	7,4877	4,86
Oxygène...	26,098	40,0000	25,89
	100,000	154,4995	100,00

Acide benzoique. A. anhydre.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	74,378	74,43
Hydrogène.....	4,567	4,34
Oxygène.....	21,035	21,23
	100,000	100,00

(Woehler et Liebig, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LI, p. 282.)

Acide benzoique.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone...	66,74	74,41	68,96	68,96
Hydrogène.	4,94	5,16	4,93	4,97
Oxygène...	28,32	20,43	26,11	26,07
	100,00	100,00	100,00	100,00

(*a*) Ure, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIII, p. 385. — (*b*) Berzelius, *Ann. de Ch.*, t. XCIV, p. 317. — (*c*) (*d*) Dumas et Stas, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. I, p. 51.

ACIDE BENZOSULFURIQUE. Voy. Acide hyposulfo-benzilique.

ACIDE BILIFELLINIQUE. $C^{44}H^{36}AzO^{13}$.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	63,70	63,40
Hydrogène.....	8,84	8,53
Nitrogène.....	3,45	3,36
Oxygène.....	24,01	24,71

(Theyer et Schlosser, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846.)

Acide bilifellique. $C^{40}H^{36}AzO^{12}$.

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	63,707	65,5	63,7
Hydrogène.....	8,824	9,3	8,9
Azote.....	3,255	3,3	3,5
Oxygène.....	24,217	23,9	23,9
	100,000	100,0	100,0

(*a*) Demarçay. — (*b*) Dumas. — (*c*) Calc.

ACIDE BILIQUE. Voy. Acide choléique.

ACIDE BISMUTHIQUE. $Bi^{2}O^{5}$.

	Calc.	Tr.
Bismuth.....	84,18	84,88
Oxygène.....	15,82	15,12
	100,00	100,00

(Heintz, *R. sc. et ind.*, t. XXI, p. 131.)

ACIDE BOGIQUE. $C^{55}H^{55}O^{4}$.

Carbone	75,05	75.30
Hydrogène	12,56	12,52
Oxygène	12,39	12,18

(Luck, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1847.)

ACIDE BORIQUE.

Syn. : *Acide boracique; sassoline.* Bo^{3}.

Dens^{t}. 1,48. Eq^{t}. 436,20.

Acide borique. A. sec.

Bore	135,98	31,19
Oxygène	300,00	68,81
	435,98	100,00

Acide borique. A. hydraté, tel qu'on l'obtient après la dessiccation, à une température de 100° cent.

Acide borique	= 435,98	72,1
Eau	= 168,72	27,9
	604,70	100,0

Acide borique. Cristaux d'acide borique.

Acide borique	= 435,98	= 56,38
Eau	= 337,44	43,62
	773,42	100,00

Acide borique.

	(a)	(b)	(c)
Bore	27	26,386	25,83
Oxygène	73	73,614	74,17
	100	100,000	100,00

(a) Davy. — (b) Soubeiran. — (c) Berzelius, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XI, p. 118.

Acide borique. Acide naturel ou *sassolin*, de Sasso, près de Sienne.

Acide boracique	86
Sulfate de manganèse ferrugineux	11
Sulfate de chaux	3
	100

(Klaproth, *Ann. de Ch.*, t. XLIV, p. 229.)

Acide borique. Acide en cristaux implantés dans le gypse de Segeberg (Holstein).

Acide borique	6,50
Magnésie	3,50
Protoxyde de fer	0,05
Silice	0,25
Perte	1,32

(Pfaff, *Ann. de Ch.*, t. LXXXIX, p. 201.)

Acide borique de Toscane.

Acide borique cristallisé, $3HO,BO^{3}$.	7
Sulfate manganeux (trace)	
— ferrique	
— aluminique	
— calcique	
— magnésique	
— ammonique	
— sodique	
— potassique	
Chlorure ammonique	
Acide sulfurique combiné avec de l'acide borique	
Acide silicique	
Eau de cristallisation des sels	
Matières organiques (trace)	
	10

(Wittstein, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1842.)

ACIDE BROMHYDRIQUE. HBr.

Brôme	466,40
Hydrogène	6,24
	472,64

ACIDE BROMIQUE. BrO^{5}.

	Tr.	Calc.	
Brôme	64,69	65,10	9
Oxygène	35,31	34,90	5
	100,00	100,00	14

(Balard, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXII, p.

ACIDE BROMO-ANISIQUE. $C^{16}H$

Carbone	41,74
Hydrogène	3,13
Brôme	34,25
Oxygène	»

(Canours, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série p. 497.)

ACIDE BRÔMODRACONÉSIQUE

$C^{16}H^{7}BrO^{6}$.

		Calc.
Carbone	2400	41,87
Hydrogène	175	3,04
Brôme	1200	20,96
Oxygène	1956	34,13
	5731	100,00

(Laurent, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 17.)

BROMOPHÉNÉSIQUE.

$C^{12}H^5BrO^2$.

	Tr.		Calc.
.....	43,30	»	42,12
ne.....	3,57	»	2,93
.....	»	44,85	45,64
.....	»	»	9,36
			100,00

, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XIII,

BROMOPHÉNISIQUE.

$C^{12}H^6Br^3O$.

	Tr.	Calc.	
.....	22,55	917,2	22,40
ne.....	0,94	37,5	0,94
.....	74,40	2934,0	71,76
.....	5,11	200,0	4,93
	100,00	4088,7	100,00

, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. III,

BROMOSALYCILIQUES. ACIDE
OMOSALYCILIQUE.

$C^{14}H^5BrO^6$.

	Tr.			Calc.
...	39,75	39,80	»	39,08
ne.	2,58	2,66	»	2,72
...	»	»	36,02	36,28
...	»	»	»	22,32
				100,00

.)

BROMOSALYCILIQUE.

$C^{14}H^4Br^2O^6$.

	Tr.			
....	29,15	28,96	»	28,25
ne..	1,78	1,62	»	1,56
....	»	»	52,89	»
....	»	»	»	»

	Tr.		Calc.
.....	»	28,29	28,4
ne.....	»	1,64	1,4
.....	53,5	53,20	53,4
.....	»	»	16,8
			100,0

.)

ACIDE TRIBROMOSALYCIQUE.

$C^{14}H^3Br^3O^6$.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	24,09	22,9
Hydrogène.....	1,24	0,8
Brôme.....	63,72	63,7
Oxygène.....	»	12,6
		100,0

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XIII, p. 105.)

ACIDE BUTYRIQUE. $C^8H^7O^3,HO$.

Dens^t 0,963. Éb^n à 164°.

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	611,48	55,64	62,81
Hydrogène.....	87,35	8,03	7,01
Oxygène.....	400,00	36,33	30,17
	1098,83	100,00	100,00

(a) Calculé. — (b) CHEVREUL. — (c) BROMEIS, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 318.)

ACIDE BUTYROLÉIQUE. $C^{24}H^{21}O^8$.

Carbone...	74,41	74,34	74,29	73,87
Hydrogène.	11,96	11,88	11,80	11,58
Oxygène...	13,63	13,78	13,91	14,55
	100,00	100,00	100,00	100,00

Carbone.....	73,97	74,63	74,32
Hydrogène.....	12,37	11,87	11,60
Oxygène.....	13,66	13,50	14,08
	100,00	100,00	100,00

(BROMEIS, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 311.)

ACIDE CAFÉIQUE.

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	29,1	56,58	56,47
Hydrogène.....	6,9	5,50	5,58
Oxygène.....	64,0	37,92	37,95
	100,0	100,00	100,00

(a) PFAFF, *T. de Ch. org.* de Liebig, t. II, p. 248. — (b) (c) ROCHLEDER, *Rev. sc. et ind.*, t. XIII, 2e série, p. 105.

ACIDE CAHINCIQUE.

Carbone.....	57,38
Hydrogène.....	7,48
Oxygène.....	35,14
	100,00

(LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLVII, p. 186.)

ACIDE CAMPHOLIQUE. $C^{20}H^{18}O^{4}$.

	Tr.	Calc.	
Carbone.....	70,77	1530,4	71,02
Hydrogène.....	10,64	225,0	10,40
Oxygène.....	18,59	400,0	18,58
	100,00	2155,4	100,00

(Delalande, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. I, p. 122.)

ACIDE CAMPHORANILIQUE.

$C^{28}H^{21}AzO^{6}$.

	Tr.		Calc.	
Carbone.....	68,6	69,5	192	69,8
Hydrogène.....	7,7	7,6	21	7,6
Azote.....	»	»	14	»
Oxygène.....	»	»	48	»
			275	

(Gerhardt, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, 1848, t. XXIV, p. 194.)

ACIDE CAMPHORIQUE. $C^{10}H^{7}O^{4},HO$.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	66,167	66,29
Hydrogène.....	6,984	6,89
Oxygène.....	26,852	26,82
	100,000	100,00

(Liebig, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLVII, p. 97.)

Acide camphorique. A. anhydre.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone..	19,644	65,37	26,405	66,01
Hydrogène	2,353	7,84	3,152	7,88
Oxygène..	8,036	26,79	10,443	26,11
	30,000	100,00	40,000	100,00

	(e)	(f)
Carbone.....	66,36	66,24
Hydrogène.....	7,58	7,90
Oxygène.....	26,06	25,86
	100,00	100,00

(a) (b) (c) (d) Laurent. — (e) (f) Malaguti.

Acide camphorique. A. hydraté.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone...	764,37	60,40	60,23	60,30
Hydrogène.	100,00	7,90	7,95	7,97
Oxygène...	400,00	31,90	31,82	31,73
	1264,37	100,00	100,00	100,00

(a) (b) Calculé. — (c) Laurent, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIII, p. 212. — (d) Malaguti.

ACIDE CAMPHOVINIQUE. $C^{24}H^{1}$

	Tr.	Calc
Carbone.....	66,00	1834,48
Hydrogène.....	8,62	237,11
Oxygène.....	25,38	700,00
	100,00	2771,59

(Malaguti, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIV,)

ACIDE CAPRILIQUE. $C^{16}H^{15}O^{3}$.

	Calc.	
Carbone.....	2213,66	45,66
Hydrogène.....	187,19	7,04
Oxygène.....	300,00	11,29
Baryte.....	956,88	36,01
	3657,73	100,00

(Lerch, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 503.)

ACIDE CAPRIQUE. $C^{10}H^{19}O^{3}$.

	Tr.
Carbone.....	74,00
Hydrogène.....	9,75
Oxygène.....	16,25
	100,00

(Chevreul, *T. de Ch.* de Berzelius.)

ACIDE CAPROIQUE. $C^{11}H^{9}O^{2},HO$

Carbone.....	947,28
Hydrogène.....	118,56
Oxygène.....	300,00
	1335,84
Acide anhydre.....	1335,84
Eau.....	112,48
	1448,32

(Chevreul, *T. de Ch.* de Dumas, t. V, p. 249

ACIDE CARAMÉLIQUE. $C^{25}H^{19}O$

Carbone.....	1800
Hydrogène.....	225
Oxygène.....	1800
	3825

(*T. de Ch.* de Dumas, t. VI, p. 292.)

ACIDE CARBAZOTIQUE. Voy. TROPHÉNISIQUE.

ACIDE CARBOLIQUE. Voy. PHÉNIQUE.

ACIDE CARBONIQUE. CO^{2}.

Équiv^t. 275. Dens^t. 1,52. Ind. 1,0

	(a)	(b)
Carbone.....	27,65	28,35
Oxygène.....	72,35	71,65
	100,00	100,00

(a) Dulong et Berzelius, *Ann. de Ch. et* t. XV, p. 395. — (b) Desormes et Clément, *Ch.*, t. XXXIX, p. 42. — (c) Saussure, *Ann.* t. LXIII, p. 56.

NIQUE. CO^2.

75. Dens[4]. 1,52. Ind. 1,0004.

	(d)	(e)
.....	28,437	100,000
.....	71,563	251,636
	100,000	351,636

EN et PEPYS, *Ann. de Ch.*, t. LXXXI,

ONIQUE. La quantité moyenne bonique trouvée dans 10,000 vo- r est comme il suit :

.. 4,00 (Thénard).
.. 4,15 (par 104 observations de Saussure).
ie. 4,20 (par 90 expériences de Verves.)
... 4,00 (par 142 expériences de Boussingault).

ions nocturnes faites à Paris ont acide carbonique dans 10 000 vo- ir.
ions diurnes correspondantes ont acide carbonique dans 10 000 vo- air.

et de Ph., t. X, p. 465.)

NIQUE. L'acide carbonique qui de nos poumons, en 24 heures, pouces cubes.

A. SÉGUIN, *Ann. de Ch.*, t. XC, p. 26.)

RTHAMEUX.

.....	76,10
.....	4,38
.....	19,53
	100,00

RTHAMIQUE.

.....	70,06
.....	4,91
.....	25,03
	100,00

. *de Ch.* de Dumas, t. VIII, p. 61.)

SÉIQUE.

ésépédine.

que libre ;
e;
male soluble dans l'eau et inso- s l'alcool rectifié (osmazome);
male soluble dans l'eau et dans

, fluide, très-âcre;
ie, peu sapide;

Acétate de potasse;
Muriate de potasse;
Acétate d'ammoniaque, des traces.

(BRACONNOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVI, p. 170.)

ACIDE CATÉCHUCIQUE. $C^{18}H^6O^6$.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	62,53	62,94
Hydrogène.....	4,72	4,11
Oxygène.....	32,75	32,95
	100,00	100,00

(SVANBERG, *T. de Ch.* de Berzelius.)

ACIDE CATÉCHUCIQUE. $C^{14}H^7O^7,2HO$.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone..	54,289	54,39	57,424	57,61
Hydrog...	5,485	5,39	5,277	4,70
Oxygène..	43,286	43,22	37,299	37,69

(1) (2) A. cristallisé. — (3) (4) A. fondu.

(HAGEN, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1843.)

ACIDE CÉRÉBRIQUE.

	(a)	(b)
Carbone.....	66,7	67,04
Hydrogène.....	10,6	10,85
Azote.....	2,3	2,24
Phosphore.....	0,9	0,46
Oxygène.....	19,5	19,41
	100,0	100,00

(a) FRÉMY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. II, p. 472. — (b) THOMSON, *T. de Ch. org.* de Liebig, t. III, p. 316.

ACIDE CÉRINIQUE. $C^{42}H^{34}O^{13}$.

Carbone.....	79,72	79,81
Hydrogène.....	13,74	13,72
Oxygène.....	6,54	6,47
	100,00	100,00

(LEWY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XIII, p. 444.)

ACIDE CÉRINIQUE.

	Tr.		Calc.
Carbone.....	64,49	64,166	64,661
Hydrogène.....	8,88	8,848	8,696
Oxygène.....	26,63	26,986	26,643

(DOPPING, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1845.)

ACIDE CÉRIQUE.

Carbone.....	64,92	64,65
Hydrogène.....	8,72	8,77
Oxygène.....	26,36	26,58
	100,00	100,00

(DOPPING, *R. sc. et ind.*, t. XIV, p. 253.)

ACIDE CÉROSIQUE. $C^{48}H^{48}O^{3}$.

	Tr.		Calc.	
Carbone..	80,11	80,15	3600,0	80,00
Hydrog...	13,35	13,44	600,0	13,33
Oxygène..	6,34	6,41	300,0	6,67
	100,00	100,00	4500,0	100,00

(Lewy, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XIII, p. 457.)

ACIDE CÉTINIQUE. $C^{32}H^{24}O^{6}$.

	Tr.	Calc.
Carbone	74,81	75,045
Hydrogène	12,47	12,467
Oxygène	12,72	12,488

(Smith, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1844.)

ACIDE CÉTRARIQUE. $C^{34}H^{16}O^{18}$.

	Tr.		Calc.
Carbone	60,06	60,05	60,05
Hydrogène	4,64	4,71	4,69
Oxygène	35,30	35,24	35,26

(Schenderman et Knop, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1847.)

ACIDE CÉTYLIQUE. Voy. A. éthalique et A. palmitique.

ACIDE CHÉLIDONIQUE. $C^{7}H^{2}O^{6}$.

Carbone	38,17
Hydrogène	2,22
Oxygène	59,61
	100,00

(Probst, *T. de Ch. org.* de Liebig, t. II, p. 246.)

ACIDE CHLORACÉTAMIQUE.

Carbone	12,1	12,3
Chlore	71,4	71,9
Oxygène	8,7	8,1
Azote	7,0	7,2
Hydrogène	0,8	0,5
	100,0	100,0

(Cloez, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XVII, p. 306.)

ACIDE CHLORACÉTIQUE. $C^{4}Cl^{3}O^{3},HO$.

	Tr.	Calc.	
Carbone	15,4	306.08	16,95
Hydrogène	0,8	12,50	0,61
Chlore	63,7	1327,92	64,88
Oxygène	20,1	400,00	19,56
	100,0	2046,50	100,00

(Dumas, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXIII, p. 82.)

ACIDE CHLORANAPHTISIQUE. Voyez A. chloronaphtalique.

ACIDE CHLORANILIQUE. $C^{6}ClH$

	Calc.	
Carbone	458,64	34,90
Chlore	442,65	33,69
Hydrogène	12,48	0,95
Oxygène	400,00	30,46
	1313,74	100,00

(Marchand, *R. sc. et ind.*, t. IV, p. 372.)

ACIDE CHLORAZOSUCCIQUE.

$C^{8}Cl^{3}HAzO^{2}$.

	Tr.	Calc
Carbone	20,59	450,0
Chlore	61,03	1327,0
Hydrogène	0,77	12,5
Azote	7,99	175,0
Oxygène	9,62	200,0
	100,00	2164,5

(Malaguti, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, p. 75.)

Acide chlorazosuccique. Autre.

$C^{8}H^{2}Cl^{6}AzO^{4}$.

Carbone	
Hydrogène	
Chlore	
Azote	
Oxygène	

(Gerhardt, *Rev. sc. et ind.*, sept. 1848, p. 88

ACIDE CHLORAZOTIQUE.

Azote	
Oxygène	
Chlore	

(Baudrimont, *C. R.*, t. XXII.)

ACIDE CHLOREUX. Voy. Oxacide chlore.

ACIDE CHLORHYDRIQUE. HCl.

Éq^{t}. 455,15. Dens^{t}. 1,247.

Chlore	97,26	22
Hydrogène	2,74	
	100,00	22

ACIDE HYDROCHLORIQUE. L'ea turée d'acide hydrochlorique acquie densité de 1,21.

La table suivante exprime le rapport entre la densité de l'acide hydrochlorique et les quantités d'acide réel qu'il renferme, d'après les expériences d'Ed. Davy. Les proportions d'acide réel sont rapportées à 100 parties d'acide liquide à la température de 7°,22 et sous la pression de 0m,76.

(1)	(2)
1,21	42,43
1,20	40,80
1,19	38,38
1,18	36,36
1,17	34,34
1,16	32,32
1,15	30,30
1,14	28,28
1,13	26,26
1,12	24,24
1,11	22,22
1,10	20,20
1,09	18,18
1,08	16,16
1,07	14,14
1,06	12,12
1,05	10,10
1,04	8,08
1,03	6,06
1,02	4,04
1,01	2,02

(1) Densité. — (2) Quantité d'acide.

(*T. de Ch.* de Dumas, t. I, p. 62.)

ACIDE CLORINDOPTIQUE. Voy. ACIDE CHLOROPHÉNISIQUE.

ACIDE CHLORINDOPTIQUE CHLORÉ. $C^{12}Cl^{8}$.

	Calc.		Tr.	
Carbone..	917,22	20,02	20,12	20,08
Chlore....	2213,25	48,30	46,64	46,98
Oxyde d'argent....	1451,51	31,68	34,12	33,34
	4581,98	100,00	100,88	100,40

(Erdmann, *R. sc. et ind.*, t. IV, p. 364.)

ACIDE CHLORIQUE. Voy. OXACIDES DU CHLORE.

ACIDE CHLORISAMIQUE.

$C^{52}H^{12}Cl^{3}Az^{5}O^{8}$.

	Tr.	Calc.	
Carbone.....	50,00	2400	50,55
Hydrogène.....	2,96	137	2,90
Chlore.....	»	885	18,65
Azote.....	»	525	11,05
Oxygène.....	»	800	16,85
		3747	100,00

(Laurent, *R. sc. et ind.*, 2e série, t. II, p. 470.)

ACIDE CHLOROANISIQUE. $C^{16}H^{7}ClO^{6}$

	Tr		Calc.	
Carbone...	51,42	51,51	1200,0	51,6
Hydrogène.	3,86	3,88	87,5	3,7
Chlore.....	»	18,98	442,6	18,8
Oxygène...	»	»	600,0	25,8
			2330,1	100,0

(Cahours, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XII p. 498.)

ACIDE CHLOROCARBONIQUE. COCl

Syn. : *A. chloroxicarbonique.*

Chlore.....	=	221,32	71,6
Oxyde de carbone....	=	87,66	28,3
		308,98	100,0

(Davy, *T. de Ch.* de Dumas, t. I, p. 511.)

ACIDE CHLOROCYANIQUE. $C^{2}AzCl$.

Cyanogène.....	3,250	100,0
Chlore.....	4,500	138,4

(Gay-Lussac, *Ann. de Ch.*, t. XCV, p. 200.)

ACIDE CHLORODRACONÉSIQUE.

$C^{16}H^{7}O^{6}Cl$.

	Calc.		Tr.
Carbone.....	2400	51,50	52,2
Hydrogène.....	175	3,75	3,6
Oxygène.....	1200	25,75	25,5
Chlore.....	885	19,00	18,6
	4660	100,00	100,0

(Laurent, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 16.)

ACIDE CHLOROGINIQUE. $C^{7}H^{4}O^{7}$.

Carbone.....	56,
Hydrogène.....	5,
Oxygène.....	38,
	100,

(Paten, *R. sc. et ind.*, t. XXVII, p. 76.)

ACIDE CHLOROHUMIQUE.

$C^{32}H^{12}ClO^{16}$.

	Tr.	Calc
Carbone.....	53,41	52,7
Hydrogène.....	3,49	3,2
Chlore.....	10,74	9,5
Oxygène.....	32,36	34,4

(Mulder, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1842.)

ACIDE CHLORONAPHTALIQUE.

$C^{20}H^{4}ClO^{8},HO$.

Acide chloronaphtalique. A. hydraté.

	(a)	(b)	(c)
Carbone	1528	58,01	57,80
Hydrogène	62	2,35	2,41
Chlore	442	16,79	16,68
Oxygène	600	22,85	23,11
	2632	100,00	100,00

	(d)	(e)
Carbone	57,79	57,00
Hydrogène	2,49	2,45
Chlore	16,68	16,68
Oxygène	22,84	23,87
	100,00	100,00

(a) (b) Calculé. — (c) (d) Dumas et Péligot. — (e) Laurent.

Acide chloronaphtalique. A. anhydre.

Carbone	1528	60,63
Hydrogène	50	1,98
Chlore	442	17,58
Oxygène	500	19,81
	2520	100,00

(Dumas et Péligot, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXIV, p. 30.)

ACIDE CHLORONICÉIQUE. $C^{12}H^{3}ClO^{4}$.

	Tr.	Calc.	
Carbone	50,06	72,0	50.00
Hydrogène	3,39	5,0	3,47
Chlore	24,15	35,0	24,30
Oxygène	22,40	32,0	22,23
	100,00	144,0	100,00

(Saint-Evre, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXV, p. 488.)

ACIDE CHLOROPHÉNÉSIQUE.

$C^{12}H^{3}Cl^{2}O,HO$.

Acide chlorophénésique. A. hydraté.

	Calc.		Tr.
Carbone	917,16	42,35	41,49
Hydrogène	62,50	2,88	2,82
Chlore	885,28	40,89	43,00
Oxygène	300,00	13,88	12,69
	2164,94	100,00	100,00

(Laurent, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIII, p. 38.)

Acide chlorophénésique. A. anhydre.

	Tr.	Calc.	
Carbone	41,5	917	44,7
Hydrogène	2,8	50	2,5
Chlore	43,0	885	43,1
Oxygène	13,5	200	9,7
	100,0	2052	100,0

(Laurent, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. III, p. 210.)

ACIDE CHLOROPHÉNISIQUE.

$C^{12}Cl^{3}H^{3}O^{2}$.

Syn. : *A. chlorindoptique.*

	Calc.		Tr.
Carbone	917,2	36,93	36,775
Hydrogène	37,4	1,50	1,644
Chlore	1329,0	53,51	52,800
Oxygène	200,0	8,06	8,011

(Laurent, *R. sc. et ind.*, t. V, p. 344.)

ACIDE CHLOROPHTALISIQUE.

$C^{16}HCl^{3}O^{6}$.

	Calc.		Tr.
Carbone	1200,0	38,2	37,2
Hydrogène	12,5	0,4	0,5
Chlore	1326,0	42,2	43,2
Oxygène	600,0	19,2	19,1
	3138,5	100,0	100,0

(Laurent, *R. sc. et ind.*, t. XIII, p. 26.)

ACIDE CHLOROPROTÉEUX.

$C^{40}H^{31}Az^{10}O^{12},ClO^{3}$.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone	48,54	48,74	49,17	48,76
Hydrogène	6,15	6,06	6,39	6,16
Azote	14,08	»	»	14,11
Oxygène	19,53	»	»	19,53
Acide chloreux	11,70	11,56	12,27	11,84
	100,00			100,00

(1) Par l'albumine. — (2) Par la fibrine. — (3) Par la caséine. — (4) Calculé.

(*T. de Ch. org.* de Liebig, t. III, p. 268.)

ACIDE CHLOROSALICYLIQUE. Voy. Chlorure de salicyle.

Acide bichlorosalicylique. $C^{14}H^{4}O^{4}Cl^{6}$.

Acide bichlorosalicylique.

	Tr.			
Carbone	40,77	»	40,77	40,68
Hydrogène	2,14	»	2,13	2,07
Chlore	»	34,13	»	»
Oxygène	»	»	»	»

	Tr.			
Carbone	»	40,65	40,91	»
Hydrogène	»	2,12	2,00	»
Chlore	34,31	»	»	34,18
Oxygène	»	»	»	»

ACIDE BICHLOROSALICYLIQUE.

		Calc.
Carbone	1050,0	40,62
Hydrogène	50,0	1,94
Oxygène	600,0	23,20
Chlore	885,0	34,24
	2585,0	100,00

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XIII, p. 110.)

ACIDE CHLOROSUCCIQUE. $C^8Cl^3H^2O^3$.

	Calc.		Tr.
Carbone	450,0	21,40	21,34
Chlore	1327,8	63,14	63,00
Hydrogène	25,0	1,18	1,26
Oxygène	300,0	14,28	14,43
	2102,8	100,00	100,00

(J. MALAGUTI, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XVI, p. 69.)

ACIDE CHLOROVALÉRISIQUE.

$C^{10}H^7Cl^3O^4$.

	Tr.		Calc.	
Carbone	29,7	29,5	765,2	29,69
Hydrogène	3,5	3,4	87,3	3,38
Oxygène	16,0	16,3	1326,0	51,40
Chlore	50,8	30,8	400,0	15,53
	100,0	100,0	2778,5	100,00

ACIDE CHLOROVALÉROSIQUE.

$C^{10}H^6Cl^4O^4$.

	Tr.	Calc.	
Carbone	25,2	765,2	25,4
Hydrogène	2,6	74,8	2,4
Oxygène	13,1	400,0	13,5
Chlore	59,1	1768.0	58,7
	100,0	3008,0	100,0

(DUMAS et J. STASS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXIII, p. 140.)

ACIDE CHLOROXALOVINIQUE.

$C^8Cl^3O^7,HO$.

A. hydraté.

	Calc.	Tr.
Carbone	16,81	16,23
Chlore	60,85	60,05
Hydrogène	0,34	23,72
Oxygène	22,00	
	100,00	100,00

ACIDE CHLOROXALOVINIQUE. A. anhydre.

	Calc.		Tr.
Carbone	611,496	17,34	17,17
Chlore	2213,250	62,79	62,59
Oxygène	700,000	19,87	»
	3524,746	100,00	

(MALAGUTI, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXIV, p. 317.)

ACIDE CHLOROXICARBONIQUE. Voy. A. CHLOROCARBONIQUE.

ACIDE CHLOROXINAPHTALÉSIQUE.

$C^{20}HCl^5O^6$.

	Calc.		Tr.
Carbone	1500,0	34,6	35,[illegible]
Hydrogène	12,5	0,3	0,[illegible]
Chlore	2213,0	51,2	50,[illegible]
Oxygène	600,0	13,9	14,[illegible]
	4325,5	100,0	100,[illegible]

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. XIII, p. 597.)

ACIDE CHOLANIQUE. Voy. A. CHOLOÏDIQUE.

ACIDE CHOLÉIQUE.

Syn. : *Picromel; a. bilique; matière biliaire; biline.*

	Tr.			Calc.
Carbone	63,818	63,707	63,568	63,66[illegible]
Hydrogène	9,054	8,821	8,854	8,36[illegible]
Azote	3,349	3,255	»	3,59[illegible]
Oxygène	»	»	»	24,377
				100,00[illegible]

(DEMARÇAY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVII, p. 193.)

ACIDE CHOLÉIQUE.

Carbone	63,5	63,70	63,76	63,98
Hydrogène	9,5	8,84	8,50	8,58
Azote	3,3	3,97	3,45	»
Oxyg. et soufre	23,9	23,49	24,29	»
	100,2	100,00	100,00	

(THEYER et SCHLOSSER, *T. de Ch.* de Dumas, t. VIII, p. 588.)

ACIDE CHOLÉIQUE. Picromel de bœuf.

Résine acide particulière, qui en constitue la plus grande partie;
Acide margarique;
Acide oléique;
Matière animale;
Matière très-amère de nature alcaline;
Principe sucré incolore qui devient pourpre, violet et bleu par l'acide sulfurique;
Enfin une matière colorante.

(BRACONNOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLII, p. 185.)

ACIDE CHOLESTÉRIQUE.

$C^{48}Az^{6}H^{35}O^{20}$.

	Tr.	Calc.
Carbone	51,942	51,96
Azote	8,505	8,59
Hydrogène	7,137	7,07
Oxygène	32,416	32,37
	100,000	99,99

(Pelletier, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LI, p. 190.)

ACIDE CHOLINIQUE. $C^{31}H^{24}O^{8}$.

Syn. . *A. cholique.*

	(a)	(b)
Carbone	70,10	68,8
Hydrogène	9,79	9,7

(a) Theyer et Schlosser. — (b) Dumas.

(*T. de Ch.* de Dumas, t. VIII, p. 594.)

ACIDE CHOLOÏDIQUE. $C^{50}H^{49}O^{10},HO$.

Syn. : *A. cholanique.*

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone	73,522	73,304	73,156	73,3
Hydrogène	9,577	9,544	9,477	9,7
Oxygène	26,901	27,188	27,367	27,0
	100,000	100,000	100,000	100,0

(a) (b) (c) Demarçay. — (d) Dumas.

(*Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVII, p. 200.)

Acide choloïdique.

	Tr.	Calc.	
Carbone	72,23	72,53	4551,24
Hydrogène	10,10	9,94	623,98
Oxygène	»	17,53	1100,00
		100,00	6275,22

(Theyer et Schlosser, *T. de Ch. org.* de Liebig, t. III, p. 307.)

ACIDE CHROMIQUE. CrO^{3}. Éq. 628.

Chrôme	53,97
Oxygène	46,03
	100,00

(*T. des Essais* de Berthier, t. II, p. 5.)

ACIDE CHRYSAMMIQUE.

$C^{15}HAz^{2}O^{12},HO$.

Acide chrysammique. A. anhydre.

Carbone	40,39	40,44	40,16	40,21
Hydrogène	1,15	1,18	1,21	1,27
Azote	12,47	12,48	12,40	12,41
Oxygène	45,99	45,90	46,23	46,11

Acide chrysammique. A. hydraté.

Carbone	1145,5	40,57
Hydrogène	24,9	0,88
Azote	354,0	12,53
Oxygène	1300,0	46,02
	2824,4	100,00

(Schunck, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 243.)

Acide chrysammique. $C^{14}HAz^{2}O^{11},HO$.

	Tr.		Calc.
Carbone	39,7	39,9	40,1
Hydrogène	1,0	1,1	0,9
Azote	13,0	»	13,3
Oxygène	46,3	»	45,7
	100,0		100,0

(Mulder, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXII, p. 122.)

ACIDE CHRYSANISIQUE. $C^{14}H^{8}Az^{2}O^{14}$.

	Tr.	Calc.
Carbone	34,53	34,57
Hydrogène	2,01	2,06
Azote	17,45	17,28
Oxygène	»	46,09
		100,00

(Gerhardt, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXVII, p. 457.)

ACIDE CHRYSOLÉPIQUE.

$C^{12}H^{3}Az^{2}O^{13},HO$.

Acide chrysolépique. A. anhydre.

Carbone	31,97	32,27
Hydrogène	1,36	1,46
Azote	18,51	18,68
Oxygène	48,16	47,59
	100,00	100,00

Acide chrysolépique. A. hydraté.

Carbone	917,22	31,79
Hydrogène	37,43	1,30
Azote	531,12	18,40
Oxygène	1400,00	48,51
	2885,77	100,00

(E. Schunck, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 237.)

ACIDE CHRYSOPHANIQUE. $C^{16}H^{4}O^{5}$.

	Tr.	Calc.
Carbone	68,175	68,222
Hydrogène	4,590	4,533
Oxygène	27,235	27,245

(Rochleder et Heldt, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1845.)

ACIDE CHYAZIQUE SULFURÉ. Voyez A. sulfocyanique.

NNAMIQUE. $C^{18}H^{8}O^{3},HO$.

Tr.		Calc.	
73,78	73,49	1377,3	73,4
5,55	5,80	100,0	5,3
20,67	21,01	400,0	21,3
100,00	100,00	1877,3	100,0

ELIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVII,

MIQUE.

	(a)	(b)	(c)
.....	72,78	72,67	73,1
.....	5,47	5,45	5,9
.....	21,75	21,88	21,0
	100,00	100,00	100,0

BOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. I, p. 53.) FRÉMY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXX,

TRACONIQUE. $C^{8}H^{3}O^{3},HO$.

citribique.

CONIQUE. A. hydraté.

	Tr.	Calc.	
.....	46,24	382,17	46,62
.....	4,60	37,43	4,56
.....	49,16	400,00	48,82
	100,00	819,60	100,00

ONIQUE. A. anhydre.

	Tr.	Calc.	
.....	54,24	382,17	54,12
.....	3,67	24,95	3,53
.....	42,09	300,00	42,35
	100,00	707,12	100,00

m. de Ch. et de Ph., 3e série, t. I,

TRIBIQUE. Voy. A. CITRACO-

TRICIQUE. Voy. A. ITACONIQUE.

TRIDIQUE. Voy. A. ACONITIQUE.

TRIQUE. $C^{12}H^{5}O^{11},3HO$.

	(a)	(b)	(c)
...	33,00	41,369	33,91
...	4,63	3,800	6,33
...	62,37	54,831	59,859
	100,00	100,00	100,00

m. de Ch. et de Ph., t. XXIII, p. 385. — 8. — (a) THENARD et GAY-LUSSAC, *Ann.* IV, p. 172.

ACIDE CITRIQUE.

	(d)	(e)
Carbone.....	42,05	37,905
Hydrogène.....	3,57	4,213
Oxygène.....	54,38	57,822
	100,00	

(d) LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LII, p. 441. —(e) WACKENRODER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1842.

ACIDE CITRIQUE. A. cristallisé.

Carbone.....	34,28
Eau.....	42,85
Oxygène.....	22,85
	99,98

(PROUT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVI, p. 376.)

ACIDE CITRIQUE.

	Calc.		Tr.
Carbone.....	917,22	37,94	37,29
Hydrogène....	99,83	4,13	4,15
Oxygène.....	1400,00	58,03	58,56
	2417,05	100,00	100,00

(GRASSO, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. I, p. 313.)

ACIDE COBALTOCYANHYDRIQUE.

$Cy^{12}Co^{2}H^{3}$.

Cyanogène.....	1979,460	71,85
Cobalt.....	737,982	26,79
Hydrogène.....	37,438	1,36
	2754,880	100,00

(*T. de Ch. org.* de Liebig, t. I, p. 172.)

ACIDE COCINIQUE. Voy. ACIDE COCOSTÉARIQUE.

ACIDE COCOSTÉARIQUE. $C^{27}H^{27}O^{4}$.

Syn. : *A. cocinique.*

	Calc.		Tr.
Carbone.....	2063,74	75,68	73,77
Hydrogène....	336,94	12,03	12,22
Oxygène.....	400,00	14,29	14,16
	2800,68	100,00	100,15

(BROMEIS, *R. sc. et ind.*, t. III, p. 346.)

ACIDE COCOSTÉARIQUE. $C^{24}H^{24}O^{4}$.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	75,84	76,04
Hydrogène.....	11,98	12,54
Oxygène.....	12,18	11,43

(FRANCIS, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846.)

ACIDE COMÉNIQUE. $C^{18}H^{4}O^{10}$.

Syn. : *A. métaméconique; a. paraméconique.*

	(a)	(b)	(c)
Carbone	46,67	46,61	46,62
Hydrogène	2,69	2,82	2,61
Oxygène	50,64	50,57	50,77
	100,00	100,00	100,00

	(d)	(e)	(f)
Carbone	917,220	46,62	46,45
Hydrogène	49,918	2,53	2,61
Oxygène	100,000	50,85	50,94
	1967,138	100,00	100,00

(a) (b) (c) JOHN STENHOUSE, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 278. — (d) (e) Calculé. — (f) LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIV, p. 30.

Voy. ACIDE MÉCONIQUE.

ACIDE COUMARIQUE. $C^{18}H^{6}O^{6}$.

Carbone	1377,3	67,12
Hydrogène	75,0	3,65
Oxygène	600,0	29,23
	2052,3	100,00

(*T. de Ch.* de DUMAS, t. VII, p. 164.)

ACIDE CRÉNIQUE. $C^{14}H^{16}O^{12}Az$.

	Tr.	Calc.
Carbone	40,24	40,43
Hydrogène	7,69	7,54
Oxygène	44,57	45,34
Azote	7,50	6,69
	100,00	100,00

(HERMANN, *T. de Ch.* de Berzelius.)

ACIDE CROCONIQUE. $C^{5}O^{4},HO$.

Carbone	382,175	42,7
Oxygène	400,000	46,9
Eau	112,482	10,4
	894,657	100,0

(*T. de Ch. org.* de Liebig, t. I, p. 118.)

ACIDE CUMINIQUE. $C^{20}H^{12}O^{4}$.

	Tr.		Calc.	
Carbone	73,09	73,15	1500,0	73,17
Hydrog.	7,55	7,52	150,0	7,32
Oxygène	19,36	19,33	400,0	19,51
	100,00	100,00	2050,0	100,00

(GERHARDT et CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. I, p. 72.)

ACIDE CYANHYDRIQUE. $C^{2}AzH$.

Syn. : *A. prussique; a. hydrocyanique.*

Dens^t. 0,6967. Éboll^n. à 26°,5. Dens^t. de vapeur 0,9476.

Cyanogène	329,910	96,36
Hydrogène	12,479	3,64
	342,389	100,00

(*T. de Ch. org.* de Liebig, t. I, p. 139.)

ACIDE CYANHYDRIQUE.

	(a)	(b)
Carbone	44,650	44,39
Hydrogène	3,645	3,90
Azote	51,705	51,71
	100,000	100,00

(a) DULONG et BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.* t. XV, p. 395. — (b) GAY-LUSSAC, *Ann. de Ch.*, t. XCV p. 155.)

ACIDE CYANIQUE. $C^{2}AzO$.

	Tr.	Calc.
Carbone	35,334	35,29
Azote	41,317	41,47
Oxygène	23,349	23,52
	100,000	100,00

(WOEHLER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXVII, p. 199.

ACIDE CYANURIQUE. $C^{6}Az^{3}O^{3},3HO$.

ACIDE CYANURIQUE INSOLUBLE

Voy. CYAMÉLIDE.

ACIDE CYANYLIQUE. $C^{6}Az^{3}H^{3}O^{6}$.

	Tr.	
Carbone	28,479	29,03
Azote	32,732	52,80
Hydrogène	2,543	2,4
Oxygène	36,246	35,67
	100,000	100,00

	Calc.	
Carbone	458,622	28,485
Azote	531,108	32,640
Hydrogène	37,438	2,300
Oxygène	600,000	36,874
	1627,168	100,000

(*Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVI, p. 43.)

ACIDE DAMMARIQUE. $C^{40}H^{31}O^{7}$.

	Tr.	Calc
Carbone	72,69	73,3
Hydrogène	9,31	9,4
Oxygène	18,00	17,1
	100,00	100,0

(ROBERT THOMPSON, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série t. IX, p. 502.)

DÉCATÉTRYLIQUE. $C^{10}H^{9}O^{4}$.

	Tr.	Calc.
.....	64,70	64,20
ie.....	2,38	2,10
.....	32,92	33,64
	100,00	99,94

)

ACIDE PHTALIQUE.

ELPHINIQUE. Voy. ACIDE PHO-
.

RACONIQUE. $C^{16}H^{8}O^{5}$.

	Calc.		Tr.
.....	2400,0	63,15	62,85
ie.....	200,0	5,26	5,32
.....	1200,0	31,59	31,83
	3800,0	100,00	

R. sc. et ind., t. X, p. 9.)

ANISIQUE.

LAIDIQUE. $C^{70}H^{68}O^{8}$.

	Calc.	
.....	5350,8	76,446
ie.....	848,6	12,122
.....	800,0	11,432
	6999,4	100,000

	(a)	(b)	(c)
.....	76,49	76,31	80,611
e....	12,37	12,17	12,065
.....	11,14	11,52	7,324
	100,00	100,00	100,000

LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXV, c) MEYER, *R. sc. et ind.*, t. III, p. 329.

ELLAGIQUE. $C^{7}H^{2}O^{4}$,HO.

	(a)	(b)	(c)
.....	55,80	55,69	55,65
ie.....	2,66	2,48	2,13
.....	41,54	41,83	42,22
	100,00	100,00	100,00

PELOUZE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIV, c) WOEHLER et MERKLEIN, *Rapp. ann.* de 1847.

GALLIQUE.

QUISÉTIQUE.

l. *aconitique*.

ie.....	4,040
.....	41,338
.....	54,622
	100,000

, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXII, p. 212.)

ACIDE ERYTHRINIQUE.

	Tr.		Calc.
Carbone.....	58,78	58,70	59,47
Hydrogène.....	5,20	5,55	5,53
Oxygène.....	36,02	35,75	35,00

(SCHUNCK, *R. sc. et ind.*, t. XIII, 2e série, p. 169.)

ACIDE ÉRYTHRIQUE. Voy. ALLOXANE.

ACIDE ÉRYTHROLÉIQUE. $C^{36}H^{33}O^{6}$.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	64,70	64,84
Hydrogène.....	9,33	9,00
Oxygène.....	25,97	26,16

(KANE, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1843.)

ACIDE ESCULIQUE. $C^{32}H^{46}O^{24}$.

	Tr.	Calc.	
Hydrogène... =	8,352	23,28	8,26
Carbone..... =	57,260	13,08	57,20
Oxygène.... =	34,388	6,00	34,54
	100,000	42,46	100,00

(FRÉMY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVIII, p. 103.)

ACIDE ÉTHALIQUE. $C^{32}H^{31}O^{3}$,HO.

Syn. : *A. cétylique*.

	Tr.	
Carbone.....	74,97	75,2
Hydrogène.....	12,40	12,7
Oxygène.....	12,63	12,1
	100,00	100,0

	Calc.	
Carbone.....	2448,64	75,34
Hydrogène.....	401,36	12,35
Oxygène.....	400,00	12,31
	3250,00	100,00

(DUMAS et STASS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXIII, p. 126.)

ACIDE ÉTHALIQUE. A. anhydre.

		Calc.
Carbone.....	2427,20	77,92
Hydrogène.....	387,50	12,44
Oxygène.....	300,00	9,64
	3114,70	100,00

ACIDE ÉTHALIQUE. A. hydraté.

	Calc.		Tr.
Carbone.....	2427,00	75,20	73,13
Hydrogène.....	399,34	12,40	12,51
Oxygène.....	400,00	12,40	12,36
	3226,34	100,00	100,00

(SMITH, *R. sc. et ind.*, t. II, p. 33.)

Voy. ACIDE PALMITIQUE.

ACIDE ETHALOSULFURIQUE. Voyez A. SULFOCÉTYLIQUE.

ACIDE ÉTHÉROPHOSPHORIQUE. Voy. A. PHOSPHOVINIQUE.

ACIDE ÉTHÉROSULFURIQUE. Voyez A. SULFOVINIQUE.

ACIDE ÉTHIONIQUE. Voy. ÉTHIONATES.

ACIDE EUCHROIQUE. $C^{12}HAz^2O,5HO$.

ACIDE EUCHROÏQUE. A. hydraté.

	Calc.		Tr.
Carbone	917,22	43,67	43,62
Hydrogène	74,87	3,52	2,91
Azote	354,08	»	»
Oxygène	600,00	»	»

ACIDE EUCHROÏQUE. A. anhydre.

	Calc.	
Carbone	917,220	54,43
Hydrogène	12,479	0,74
Azote	354,080	21,08
Oxygène	400,000	23,75
	1683,779	100,00

(WOEHLER, *R. sc. et ind.*, t. V, p. 139.)

ACIDE EUCHRONIQUE. $C^{12}AzO^6,2HO$.

	Tr.		
Carbone	48,96	48,70	48,32
Azote	»	»	10,98
Oxygène	»	»	27,93
Eau	15,84	13,70	12,77
			100,00

	Calc.	
Carbone	917,25	47,79
Azote	177,04	9,23
Oxygène	600,00	31,26
Eau	224,90	11,72
	1919,29	100,00

(WOEHLER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. II, p. 84.)

ACIDE EUGÉNIQUE. $C^{20}H^{24}O^6,HO$.

Carbone	72,696	72,633
Hydrogène	7,434	7,437
Oxygène	19,870	19,929
	100,000	100,000

(BOECKMANN, *T. de Ch. org.* de Liebig, t. II, p. 169.)

ACIDE FELLINIQUE. $C^{60}H^{30}O^{11}$.

	Tr.	Calc.
Carbone	72,23	72,53
Hydrogène	10,10	9,94
Oxygène	17,67	17,53
	100,00	100,00

(THEYER et SCHLOSSER, *R. org.* de Berzelius, 1846.)

ACIDE FERRICYANHYDRIQUE.

$2C^2AzFe,3H$.

Syn. : *A. sesquiprussianoferrhydr*
a. cyanhydrique sesquicyanoferré ; s
cyanure ferrique acide.

Ferricyanogène	2657,88
Hydrogène	37,43
	2695,31

(*T. de Ch. org.* de Liebig, t. I, p. 169.)

ACIDE FERRICYANHYDRIQUE.

	Calc.	T
Fer	33,83	33,44
Cyanogène	49,35	49,52
Eau	16,78	16,58

(POSSELT, *R. sc. et ind.*, t. XI, p. 55.)

ACIDE FERROCYANHYDRIQUE.

$3C^2AzFeH^2$.

Syn. : *A. chyazique ferruré ; a. hy*
rocyanique ; a. hydrocyanoferrique ;
drocyanique ferruré ; cyanure ferreux
a. prussianoferrhydrique ; a. prussiq
rugineux.

Ferrocyanogène	1328,940
Hydrogène	24,959
	1353,899

(*T. de Ch. org.* de Liebig, t. I, p. 155.)

ACIDE FERROCYANHYDRIQUE.

	Tr.	
Cyanogène	72,71	73,33
Hydrogène	1,99	2,27
Fer	25,22	25,08
	99,92	100,68

(POSSELT, *R. sc. et ind.*, t. XI, p. 53.)

ACIDE FERROCHYAZIQUE.

Carbone.....
Azote.....
Fer.....
Hydrogène.....

(PORETT, *Ann. of Philosophy*, t. XIV, p. 165.

ACIDE FLUORHYDRIQUE. FlH.

Éq^t 246,30. Dens^t 1,06. Éb^n à 30.

ACIDE FLUOBORIQUE. BFl^3

Éq^t 837,60. Dens^t 2,3124. L'eau en dissout 700 vol.

Fluor	83,76
Bore	16,24
	100,00

ACIDE FLUOBROMIQUE. $BrFl^3$.

Fluor	54,44	1169,00
Brôme	45,56	979,02
	100,00	2148,02

ACIDE FLUOSILICIQUE. $SiFl^3$.

Dens^t 3,600. L'eau en dissout 265 vol.

	Tr.	Calc.	
Silicium	28,36	28,34	92,6
Fluor	71,64	71,66	233,8
	100,00	100,00	326,4

(Dumas, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXIII, p. 371.)

Acide fluosilicique.

Acide fluorique	41,024	100,00
Silice	58,976	143,76
	100,000	

(Berzelius, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXVII, p. 356.)

ACIDE FORMIQUE. C^2HO^3,HO.

Éq^t 577,833. Dens^t 1,235. Éb^n à 100°.

	Tr.	Calc.
Hydrogène	2,807	2,84
Carbone	32,970	32,40
Oxygène	64,223	64,76
	100,000	100,00

(Berzelius, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. IV, p. 110.)

ACIDE FORMOBENZOILIQUE.

$C^{16}H^7O^5,HO$.

Carbone	1222,960	67,942
Hydrogène	87,356	4,852
Oxygène	500,000	27,205
A. anhydre	1810,316	100,000
Eau	112,480	6,240
A. cristallisé	1922,796	106,240

(*T. de Ch. org.* de Liebig, t. I, p. 251.)

Acide formobenzoïlique. A. hydraté.

Carbone	64,10
Hydrogène	5,40
Oxygène	30,50
	100,00

(Laurent, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXV, p. 202.)

ACIDE FUMARIQUE. C^4HO^3,HO.

Syn. : *A. paramaléique.*

	(a)	(b)	(c)
Carbone	41,029	41,92	42,64
Hydrogène	3,565	3,62	3,76
Oxygène	55,406	54,46	53,60
	100,000	100,00	100,00

	(d)	(e)	(f)
Carbone	305,74	41,84	41,738
Hydrogène	24,95	3,41	3,605
Oxygène	400,00	54,75	54,653
	730,69	100,00	100,000

(a) Demarçay, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVI, p. 432. — (b) (c) Pelouze, *id.*, t. LVI, p. 83. — (d) (e) Calculé. — (f) Hagen, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 125.

ACIDE GALLIQUE. $C^7H^3O^5$.

Acide gallique. A. desséché.

Carbone	50,23	50,25	50,10
Hydrogène	3,75	3,55	3,64
Oxygène	46,02	46,20	46,26
	100,00	100,00	100,00

Acide gallique. A. anhydre.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone	50,26	535,066	49,89	49,56
Hydrog.	3,58	37,438	3,49	3,70
Oxygène	46,16	500,000	46,62	46,74
	100,00	1072,504	100,00	100,00

(a) Liebig, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVII, p. 419. — (b) (c) Calculé. — (d) Pelouze, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIV, p. 351.

ACIDE GAULTHÉRIQUE. Voy. Salicylate de méthylène.

Acide gaulthérique binitrique.

$C^{16}H^6Az^2O^{14}$.

	Tr.	Calc.	
Carbone	39,47	1200	39,66
Hydrogène	2,54	75	2,48
Soufre	11,62	354	11,57
Oxygène	»	1400	46,29
		3029	100,00

(Cahours, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXV, p. 8.)

ACIDE GLAUCOMÉLANIQUE. Voyez Glaucomélanates.

ACIDE GLUCIQUE. $C^{24}H^{15}O^{15}$.

(Péligot, *T. de Ch. org.* de Liebig, t. I, p. 506.)

ACIDE GLUCIQUE. $C^{16}H^{11}O^{11}$.

	Tr.	Calc.
Carbone	38,42	38,55
Hydrogène	4,46	4,33
Oxygène	33,90	34,67
Chaux	23,22	22,45

(MULDER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1842.)

ACIDE HÉMIPINIQUE. Voy. HÉMIPINATES.

ACIDE HIPPURIQUE. $C^{18}H^{9}AzO^{5},HO$.

	(a)	(b)
Azote	7,337	7,90
Carbone	63,032	60,63
Hydrogène	5,000	4,98
Oxygène	24,631	26,49
	100,000	100,00

(a) LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIII, p. 193. — (b) MITSCHERLICH, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 354.

ACIDE HIPPURIQUE.

	Tr.		Calc.	
Carbone	60,5	60,5	1377,3	60,9
Hydrogène	4,9	5,1	112,5	4,9
Azote	7,7	7,7	177,0	7,8
Oxygène	26,9	26,7	600,0	26,4
	100,0	100,0	2266,8	100,0

(DUMAS et PÉLIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVII, p. 328.)

ACIDE HUMIQUE. Voy. A. ULMIQUE.

ACIDE HYDROFLUOSILICIQUE. Voyez FLUORHYDRATE DE FLUORURE DE SILICIUM.

ACIDE HYDROLÉIQUE. $C^{70}H^{65}O^{10}$.

Carbone	73,9	74,38
Hydrogène	11,8	11,92
Oxygène	14,3	13,70
	100,0	100,00

ACIDE HYDROMARGARIQUE.

$C^{70}H^{70}O^{5},HO$.

ACIDE HYDROMARGARIQUE. A. anhydre.

	Tr.	
Carbone	75,2	75,14
Hydrogène	12,8	12,80
Oxygène	12,0	12,06
	100,0	100,00

ACIDE HYDROMARGARIQUE. A. hydraté.

Carbone	73,82	73,91	73,49
Hydrogène	12,46	12,75	12,36
Oxygène	13,72	13,34	14,15
	100,00	100,00	100,00

ACIDE HYDROMARGARITIQUE.

$C^{70}H^{71}O^{10},2HO$.

	(1)	(2)
Carbone	73,73	71,86
Hydrogène	12,20	12,22
Oxygène	14,07	15,92
	100,00	100,00

(1) A. anhydre. — (2) (3) A. hydraté.

(FRÉMY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXV, p. 13

ACIDE HYDROSULFOMELLONIQ

	Tr.	
Carbone	22,60	22,51
Hydrogène	2,69	2,68
Azote	35,15	35,02
Soufre	39,99	39,88

(JAMIESON, *Annuaire* de Millon et Reiset, p. 347.)

ACIDE HYDROSULFURIQUE. A. SULFHYDRIQUE.

ACIDE HYDROTHIOCYANIQUE.

$S^{12}C^{10}Az^{8}H^{6}O^{2}$.

	Calc.	
Soufre	2414,0	55,64
Carbone	764,3	17,61
Azote	885,2	20,42
Hydrogène	74,8	1,72
Oxygène	200,0	4,61
	4338,3	100,00

(PARNELL, *R. sc. et ind.*, t. V, p. 158.)

ACIDE HYOCHOLÉIQUE. $C^{54}H^{43}A$

	Tr.		
Carbone	69,95	70,18	70,22
Hydrogène	9,63	9,81	9,57
Azote	3,54	»	»
Oxygène	16,88	»	»
	100,00		

Carbone
Hydrogène
Azote
Oxygène

(STRECKER et GUNDELACH, *Ann. de Ch. et d* t. XXII, p. 56.)

ACIDE HYPERMANGANIQUE. OXACIDES DU MANGANÈSE.

HYPERPECTIQUE. $C^{26}H^{19}O^{27}$.

	Tr.		Calc.
.....	44,52	44,39	44,68
ne	4,75	4,92	4,71
).....	53,73	53,69	53,61

r, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846.)

HYPOACÉTEUX. Voy. ALDÉHYDE.

HYPOAZOTIQUE. Voy. OXACIDES OTE.

HYPOIODIQUE. V. OXACIDES DE

HYPO-NITREUX. Voyez A. X.

HYPONITRIQUE. Voy. OXACIDES OTE.

HYPOPHOSPHORIQUE. Voy. ES DU PHOSPHORE.

HYPOPICROTOXIQUE.

.....	64,14
ne	6,09
).....	29,77

LA et COUERBE, *Inst.*, 1834.)

HYPOSULFOBENZIDIQUE.

$C^{12}H^8S^2O^6$.

A. benzozulfurique.

LICH, *Tr. de Ch. org.* de Liebig, t. I,

HYPOSULFO-BENZOIQUE. V. O-BENZOÏQUE.

IASATIQUE. $C^{52}H^5Az^2O^8$.

	Tr.		Calc.	
..	64,85	64,95	1200	64,7
..	4,35	4,45	84	4,2
..	13,45	13,45	265	13,6
..	20,35	20,15	400	20,5
	100,00	100,00	1946	100,0

, *R. sc. et ind.*, 2e série, t. II.)

INDIGOTIQUE. $H^{14}H^5AzO^{10}$.

I. *nitrosalicylique. A. anilique.*

.....	48,23
ne.....	2,76
.....	7,73
.....	41,28
	100,00

Ann. de Ch. et de Ph., t. LIII, p. 177.)

A. INDIGOTIQUE.

	Tr.		
Carbone.....	46,79	46,21	46,12
Hydrogène	2,79	2,66	2,82
Azote.....	7,78	7,78	7,78
Oxygène	42,64	43,35	43,28
	100,00	100,00	100,00

	Calc.	
Carbone	1071,28	46,40
Hydrogène.....	62,50	2,70
Azote	177,02	2,66
Oxygène.....	1000,00	43,24
	2310,80	100,00

(DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. II, p. 225.)

A. INDIGOTIQUE.

Hydrogène ...	2,417	1,73	2,03
Azote.....	7,229	7,22	7,55
Carbone.....	46,244	46,34	48,21
Oxygène	44,144	44,71	42,21
	100,000	100,00	100,00

(BUFF, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVII, p. 168.)

ACIDE INDINIQUE. $C^{16}H^6AzO^5$.

(*T. de Ch. org.* de Liebig, t. II, p. 523.)

ACIDE INOSIQUE. Voy. INOSATES.

ACIDE IODHYDRIQUE.

IH. Équiv^t. 1592.

Iode.....	100,000
Hydrogène	0,783

(GAY-LUSSAC, *Ann. de Ch.*, t. XCI, p. 23.)

ACIDE IODIQUE. Voy. OXACIDES DE L'AZOTE.

ACIDE ITACONIQUE. $C^8H^2O^3$, HO.

Syn. *A. pyrocitrique ; A. citricique.*

ACIDE ITACONIQUE. A. cristallisé.

	Tr.	Calc.	
Carbone.....	46,86	382,17	46,62
Hydrogène	4,67	37,43	4,56
Oxygène	48,47	400,00	48,82
	100,00	819,60	100,00

(GRASSO, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. I, p. 320.)

ACIDE ITACONIQUE. A. anhydre.

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	47,5	54,30	386,6
Oxygène	43,5	42,07	300,0
Hydrogène	9,0	3,60	25,0
	100,0	100,	707,6

(a) LASSAIGNE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXI, p. 106. — (b) DUMAS, *id.*, t. LII, p. 299. — (c) DUMAS, *id.*, t. LVIII, p. 109.

ACIDE ITACONIQUE. A. anhydre.

	(d)	(e)
Carbone	54,07	54,1
Oxygène	42,40	42,4
Hydrogène	3,53	3,5
	100,00	100,0

(d) (e) Calculé.

ACIDE ISAMIQUE. $C^{32}H^{12}Az^{3}O^{7}$.

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, 2e série, t. II, p. 467.)

ACIDE ISÉTHIONIQUE. Voy. ISÉTHIONATES.

ACIDE JAPONIQUE. $C^{24}H^{4}O^{4}$, HO.

Carbone	1836,4	62,0
Hydrogène	124,7	4,2
Oxygène	1000,0	34,8
	2961,1	100,0

(PÉLIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVII, p. 159.)

ACIDE JATROPHIQUE. Voy. A. CROTONIQUE.

ACIDE KINIQUE. Voy. A. QUINIQUE.

ACIDE KINOVIQUE. $C^{28}H^{30}O^{10}$.

	Tr.	Calc.
Carbone	67,78	67,71
Hydrogène	8,98	8,79
Oxygène	23,34	23,50

(WOEHLER et SCHNEDERMANN, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1844.)

ACIDE LACTIQUE. $C^{6}H^{5}O^{5}$, HO.

ACIDE LACTIQUE, A. liquide.

Carbone	41,00	40,89
Hydrogène	7,11	6,79
Oxygène	51,89	52.33
	100,00	100,00

ACIDE LACTIQUE. A. sublimé cristallisé.

Carbone	49,31	49,68	50,51
Hydrogène	5,53	5,54	5.73
Oxygène	45,16	44,78	43,76
	100,00	100,00	100,00

ACIDE LACTIQUE. A. anhydre.

Carbone	44,64	45,50	45,05
Hydrogène	6,38	6,32	6,25
Oxygène	49,00	48,18	48,70
	100,02	100,00	100,00

		Calc.
Carbone	44,59	44,90
Hydrogène	6,38	6,11
Oxygène	49.03	48,99
	100,00	100,00

(GAY-LUSSAC et PELOUZE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LII, p. 419.)

ACIDE LAMPIQUE. Voy. A. ACÉTI

ACIDE LEUCANHYDRIQUE. $C^{6}H^{1}$

Carbone
Hydrogène
Nitrogène
Soufre

(WOECKEL, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846.)

ACIDE LIPIQUE. $C^{8}H^{4}O^{5}$.

ACIDE LIPIQUE. A. sec.

	Calc.	
Carbone	382,10	41,00
Hydrogène	50,00	5,36
Oxygène	500.00	53,64
	932,10	100,00

ACIDE LIPIQUE. A. anhydre.

	Calc.	
Carbone	382,10	64,64
Hydrogène	37,40	4,56
Oxygène	400.00	48.80
	819,50	100,00

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, p

ACIDE LITHIQUE. $C^{8}HAz^{4}O^{6}$.

Carbone
Hydrogène
Nitrogène
Oxygène

(BENSCH, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1847.)

ACIDE LITHOFELLINIQUE. C^{40}

	Tr.
Carbone	70.83
Hydrogène	10.60
Oxygène	18,57

(WOEHLER.)

ACIDE LITHOFELLINIQUE. $C^{42}H^{36}O^{6}$.

	Tr.
Carbone	70,80
Hydrogène	10,78
Oxygène	18,42

(ETTLING et WILL, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1

ACIDE LIZARIQUE.

Carbone	68,95
Hydrogène	3,79
Oxygène	»

(SCHUNCK, *Annuaire* de Millon et Reiset, p. 433.)

MALÉIQUE. C^8HO^3,HO.

ALÉIQUE. A. anhydre.

	Tr.	
e.....	49,30	48,90
gène.....	2,30	2,26
ie.....	48,40	48,84
	100,00	100,00

	Calc.	
e.....	305,744	49,45
gène.....	12,479	2,02
ie.....	300,000	48,53
	618,223	100,00

E, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVI, p. 79.)

ALÉIQUE. A. hydraté.

gène.....	24,96	3,416
e.....	305,75	41,843
ie.....	400,00	54,741
	730,71	100,000

ET, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXII, p. 213.)

MALIQUE. $C^8H^4O^8,HO$.

e.....	40,68
.....	45,76
ie.....	13,56
	100,00

Ann. de Ch. et de Ph., t. XXXVI, p. 376.)

ALIQUE.

	(a)	(b)
e.....	40,919	41,238
ène.....	2,883	2,883
ie.....	56,198	55,879
	100,000	100,000

ERIE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIII, p. 266.
t., t. LII, p. 321.

ALIQUE.

	Tr.		
e.....	41,30	41,32	41,31
ène.....	3,46	3,44	3,60
e.....	55,24	55,24	55,09
	100,00	100,00	100,00

	Calc.	
e.....	76,438	41,84
ène.....	6,239	3,41
e.....	100,000	54,75
	182,677	100,00

t, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVI, p. 78.)

MANGANIQUE. Voy. OXACIDES MANGANÈSE.

ACIDE MARGARIQUE. $C^{34}H^{33}O^3,HO$.

Fus. à 60°.

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	79,053	70,950	76,82
Hydrogène...	12,010	12,635	12,74
Oxygène.....	8,937	16,415	10,44
	100,000	100,000	100,00

(a) CHEVREUL, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIII, p. 406. — (b) TH. DE SAUSSURE, *id.*, t. XIII, p 342. — (c) BROMEIS, *Journ. de Pharm. et de Ch.*, 3e série, t. II, août 1842.

ACIDE MÉCHLOIQUE. $C^{14}H^7O^{10}$.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	49,404	49,600
Hydrogène.....	4,070	4,049
Oxygène.....	46,526	46,351
	100,000	100,000

(COUERBE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIX, p. 149.)

ACIDE MÉCONIQUE. $C^{14}HO^{11},3HO$.

	(a)	(b)
Carbone.....	42,30	45,276
Hydrogène.....	2,00	3,651
Oxygène.....	55,70	51,073
	100,00	100,000

	(c)	(d)
Carbone.....	42,11181	42,1472
Hydrogène.....	2,01517	2,1214
Oxygène.....	55,87301	55,7313
	99,99999	99,9999

(a) LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 6. — (b) ROBIQUET, *id.*, t. LI, p. 248. — (c) (d) LIEBIG, *id.*, t. LIV, p. 28.

Voy. ACIDE PYROMÉCONIQUE.

ACIDE MÉLANGALLIQUE. Voy. ACIDE MÉTAGALLIQUE.

ACIDE MÉLANIQUE. $C^{10}H^4O^8$.

	Tr.		Calc.	
Carbone...	57,08	57,40	58,16	764,40
Hydrogène.	4,01	»	3,80	49,92
Oxygène...	38,91	»	38,04	500,00
	100,00		100,00	1314,32

(PIRIA, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIX, p. 303.)

ACIDE MÉLANHYDRIQUE. $C^7H^4Az^4S^6$.

	Tr.
Carbone.....	21,13
Hydrogène.....	2,07
Nitrogène.....	28,19
Soufre.....	48,06

(WOHLCKEL, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1846.)

ACIDE MÉLASSIQUE. $C^{18}H^{12}O^{10}$.

Carbone	62,5
Hydrogène	5,4
Oxygène	32,1
	100,0

(PÉLIGOT, *T. de Ch.* de Dumas, t. VI, p. 289.)

ACIDE MELLITIQUE. C^4O^3,HO.

Syn. : *A. mellique.*

Hydrogène	0,35
Carbone	47,11
Oxygène	52,54
	100,00

(KLAPROTH, *Syst. Ch.* de Thomson, t. II, p. 182.)

ACIDE MELLITIQUE. A. anhydre.

Carbone	50,21
Oxygène	49,79
	100,00

(WOEHLER et LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIII, p. 201.)

ACIDE MELLITIQUE. A. cristallisé.

	Tr.	Calc.	
Carbone	42,38	305,74	42,58
Oxygène	41,24	300,00	41,24
Eau	16,38	112,48	16,38
	100,00	718,22	100,00

(WOEHLER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. II, p. 70.)

ACIDE MELLONHYDRIQUE. C^6Az^4H.

Mellon	1166,77
Hydrogène	12,48
	1179,25

(*T. de Ch. org.* de Liebig, t. I, p. 189.)

ACIDE MÉSOXALIQUE. Voy. MÉSOXALATES.

ACIDE MÉTACÉTONIQUE. Voy. MÉTACÉTONATES.

ACIDE MÉTAGALLIQUE. $C^8H^2O^2$,HO.

Syn. : *A. mélangallique.*

	Tr.	Calc.
Carbone	72,86	73,10
Hydrogène	3,18	2,98
Oxygène	23,96	23,92
	100,00	

(PELOUZE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIV, p. 362.)

ACIDE MÉTAMARGARIQUE.

$C^{70}H^{68}O^7$,2HO.

	Tr.		
Carbone	74,906	75,2	[illegible]
Hydrogène	12,650	12,6	[illegible]
Oxygène	12,444	12,2	[illegible]
	100,000	100,0	1[illegible]

(FRÉMY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXV, p. 12[illegible]

ACIDE MÉTAMÉCONIQUE. Voy. MÉCONIQUE.

ACIDE MÉTAOLÉIQUE.

	(1)
Carbone	77,2
Hydrogène	12,2
Oxygène	10,6
	100,0

(1) A. anhydre. — (b) A. hydraté.

(FRÉMY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXV, p. 13[illegible]

ACIDE MÉTAPECTIQUE. $C^8H^5O^7$

ACIDE MÉTAPECTIQUE. A. anhydre.

	Tr.		
Hydrog.	4,38	4,98	4,38
Carbone	43,77	43,00	43,77
Oxygène	51,85	52,02	51,85
	100,00	100,00	100,00

(FRÉMY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, s[illegible] bre 1848, t. XXIV, p. 38.)

ACIDE MOLYBDIQUE. MoO^3.

	(a)	
Molybdène	66,7	6[illegible]
Oxygène	33,3	3[illegible]
	100,0	10[illegible]

	(c)
Molybdène	598,52
Oxygène	300,00
	898,52

(a) BUCHOLZ, *Ann. de Ch.*, t. LXXX, p. [illegible] (b) BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVII —(c) Calculé. —(d) KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. [illegible] p. 26.

ACIDE MUCIQUE. $C^{12}H^8O^{14}$,2HO.

	(a)	
Hydrogène	5,105	[illegible]
Carbone	33,430	3[illegible]
Oxygène	61,465	6[illegible]
	100,000	10[illegible]

(a) (b) BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. XCIV, p. [illegible]

CIQUE. $C^{12}H^{8}O^{14},2HO$.

	(c)	(d)
ne.....	4,82	4,86
.....	23,92	34,62
.....	61,06	60.52
	89,80	100,00

BIG, *id.*, t. LV, p. 121. — (*d*) MALAGUTI, , p. 196.

CIQUE.

.....	33,33
.....	44,44
.....	22,22
	99,99

(*nn. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVI, p. 377.)

MYCOMÉLINIQUE.

$C^{16}Az^{2}H^{10}O^{10}$.

	Tr.		
....	33,347	33,153	32,877
....	38,363	38,363	38,363
ne..	3,552	3,593	3.555
....	24.738	24,891	25.205
	100,000	100,000	100,000

	Calc.	
.....	611,480	32,49
.....	708,160	37,62
ne.....	62,397	3,31
.....	500.000	26,58
	1882,037	100,00

s et LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII,)

MYRICINIQUE.

.....	77,85	77,71
ne.....	13,17	13,17
.....	8,98	9,12
	100,00	100,00

nn. de Ch. et de Ph., 3e série, t. XIII,)

MYRISTIQUE. $C^{28}H^{27}O^{3},HO$.

	Calc.	
.....	2140,18	74,06
ne.....	349,42	12,09
.....	400,00	13,85
	2889,60	100,00

	Tr.	
.....	74,12	74,10
ne.....	12,34	12,26
.....	13,57	13,64
	100,00	100,00

s, *R. sc. et ind.*, t. V, p. 99.)

ACIDE NAPHTALIQUE. Voyez ACIDE PHTALIQUE.

ACIDE NAPHTOÉLIQUE.

Carbone	65,650
Hydrogène	14,220
Oxygène.....	20,130
	100,000

(ROSSIGNON, *C. R.*, t. XIV.)

ACIDE NITRANILIQUE. $C^{12}H^{8}AzO^{16}$.

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	49.244	28,23	49,583
Hydrogène ...	2,417	2.76	2,698
Azote.....	7,225	7,73	1.177
Oxygène.....	41.112	41,28	40.542
	99,998	100,00	100,000

(*a*) BUFF. — (*b*) DUMAS. — (*c*) Calculé.

(*T. de Ch.* de Berzelius.)

ACIDE NITRANISIQUE.

$C^{16}H^{8}AzO^{9},HO$.

	Tr.		Calc.	
Carbone ..	48,88	48,67	1200,00	48,93
Hydrogène	3,08	3,15	75.00	3,05
Azote. ...	7,27	»	177,00	7,22
Oxygène..	»	»	1000,00	40,80
			2452,00	100,00

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. II, p. 299.)

ACIDE NITREUX. Voy. ACIDE HYPOAZOTIQUE.

ACIDE NITRIQUE. Voy. OXACIDES DE L'AZOTE.

ACIDE NITROBENZOIQUE.

$C^{14}H^{4}AzO^{7},HO$.

ACIDE NITROBENZOÏQUE. Acide anhydre.

Carbonne	1070,12	53,58
Hydrogène.....	49,92	2,50
Azote.....	177,04	8,87
Oxygène	700,00	35,05
	1997,08	100,00

ACIDE NITROBENZOÏQUE. Acide hydraté.

	Tr.			Calc.
Carbone. ...	51,22	51,11	51,02	50,73
Hydrogène..	3,00	3,07	2,99	2,96
Azote.....	»	8,27	8,44	8,39
Oxygène ...	»	37,55	37,55	37,92

(MULDER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXIV, p. 78.)

Acide hydraté.

	(a)	(b)	(c)
Carbone	50,96	50,85	50,90
Hydrogène	3,00	2,95	2,99
Azote	8,26	8,30	8,52
Oxygène	37,78	37,87	37,59

	(d)	(e)
Carbone	51,00	51,02
Hydrogène	2,95	2,99
Azote	»	8,44
Oxygène	»	37,55

(a) (b) (c) (d) Marchand, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXIV, p. 78. — (e) Plantamour, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1841.

Acide binitro-benzoïque.

$C^{14}H^{4}Az^{2}O^{12}$.

			Tr.		
Carb.	39,53	39,80	»	39,60	»
Hyd..	2,03	2,09	»	1,95	»
Azote	»	»	13,22	»	13,51
Oxyg.	»	»	»	»	»

	Tr.		Calc.	
Carbone.	39,27	39,38	1050,0	39,56
Hydrog..	1,94	2,08	50 »	1,88
Azote...	»	»	354 »	13,34
Oxygène.	»	»	1200 »	45,22
			2654,0	100,00

(Cahours, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXV, p. 33.)

ACIDE NITROBROMODRACONÉSIQUE. $C^{32}H^{14}AzBrO^{16}$.

	Calc.		Tr.
Carbone	2400	45,03	44,44
Hydrogène	175	3,28	3,37
Oxygène	1600	30,06	»
Azote	175	3,28	3,54
Brôme	978	18,35	»
	5328	100,00	

(Laurent, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 18.)

ACIDE NITROBROMOPHÉNISIQUE.

$C^{12}H^{5}Az^{2}BrO^{10}$.

	Calc.	
Carbone	900	27,53
Hydrogène	37,5	1,15
Oxygène	1000,0	30,58
Azote	354,0	10,83
Brôme	978,0	29,91
	3269,5	100,00

Acide nitrobromophénisique.

$C^{12}H^{5}Az^{2}BrO^{10}$

		Tr.	
Carbone...	27,40	27,54	27,5[illegible]
Hydrogène.	1,11	1,22	1,2[illegible]
Oxygène...	30,79	»	»
Azote.....	11,20	»	»
Brôme.....	29,50	»	»
	100,00		

(Laurent, *R. sc. et ind.*, t. VI, p. 67.)

ACIDE NITROCHLORODRACO[illegible]QUE. $C^{32}H^{14}AzClO^{16}$.

	Calc.	
Carbone	2400	50,10
Hydrogène	175	3,64
Oxygène	1600	33,40
Azote	175	3,64
Chlore	442	9,22
	4792	100,00

(Laurent, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 19.)

ACIDE NITRO-CINNAMIQUE.

$C^{18}H^{7}AzO^{8}$.

	Tr.
Carbone	56,38
Hydrogène	3,64
Azote	7,73
Oxygène	32,24
	100,00

(Mitscherlich, *R. sc. et ind.*, t. V, p. 112.)

ACIDE NITROCITRACONIQUE

$C^{10}H^{4}ClAzO^{8}$.

	Tr.	
Carbone	33,77	60
Hydrogène	2,29	4
Chlore	19,67	35
Azote	8,14	14
Oxygène	»	64
		177

(Saint-Evre, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e séri[illegible] p. 494.)

ACIDE NITROCUMINIQUE.

$C^{20}H^{11}AzO^{8}$

		Tr.
Carbone	57,33	»
Hydrogène	5,42	»
Azote	»	6,79
Oxygène	»	»

ITROCUMINIQUE. $C^{20}H^{11}AzO^{8}$

	Calc.	
...	1500,0	57,41
ène ...	137,5	5,26
...	175,0	6,69
...	800,0	30,64
	2612,5	100,00

s, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXV,

NITROCUMINIQUE.

$C^{20}H^{10}Az^{2}O^{12}$.

	Tr.			
...	47,33	»	47,20	»
ène.	4,03	»	3,96	»
...	»	10,87	»	10,79
...	»	»	»	»

	Calc.	
...	1500	47,25
ène ...	125	3,93
...	350	11,03
...	1200	37,79
	3175	100,00

s, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXV,

NITRODRACONASIQUE.

$C^{22}H^{15}AzO^{16}$.

	Calc.	
...	2400,0	55,00
ène ...	187,5	4,30
...	1600,0	36,70
...	175,0	4,00
	4362,5	100,00

	Tr.		
...	54,9	54,85	55,10
ène ...	4,20	4,30	4,34
...	36,40	»	»
...	4,50	»	»
	100,00		

r.)

NITRODRACONÉSIQUE.

$C^{22}H^{14}Az^{2}O^{10}$.

	Calc.		Tr.
...	2400	48,73	49,07
ène ...	175	3,53	3,60
...	2000	40,64	39,96
...	350	7,10	7,37
	4925	100,00	100,00

r, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 14.)

ACIDE NITROLEUCIQUE.

$C^{12}H^{13}AzO^{4}$, AzO^{5}, HO.

	Tr.	Calc.	
Carbone ...	36,9	72	36,9
Hydrogène ...	7,2	14	7,2
Azote ...	»	28	»
Oxygène ...	»	80	»

(Laurent et Gerhardt, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXIV, p. 323.)

ACIDE NITROMARIQUE. $C^{40}H^{26}Az^{2}O^{16}$.

	Tr.		Calc.	
Carbone.	57,2	57,0	3000,0	56,87
Hydrog..	5,6	5,9	325,0	6,15
Azote...	7,2	7,1	350,0	6,60
Oxygène.	30,0	30,0	1600.0	30,38
	100,0	100,0	5275,0	100,00

(Laurent, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXII, p. 462.)

ACIDE NITROMÉCONIQUE. $C^{20}H^{9}AzO^{12}$.

	Tr.	Calc.
Carbone ...	50,326	764,380
Hydrogène ...	3,940	56,400
Azote ...	6,359	88,518
Oxygène ...	39,375	600,000
	100,000	1509,298

(Couerbe, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIX, p. 143.)

ACIDE NITRONAPHTALÉISIQUE.

$C^{20}H^{8}O^{12}Az^{2}$.

	Tr.	Calc.
Carbone ...	51,5	52,0
Hydrogène ...	2,6	2,6
Oxygène ...	31,5	31,6
Azote ...	14,4	13,8
	100,0	100,0

(Laurent, *R. sc. et ind.*, t. VI, p. 90.)

ACIDE NITRONAPHTALÉSIQUE.

$C^{28}H^{9}O^{6}Az^{2}$.

	Calc.		Tr.
Carbone ...	1222	62,8	62,2
Hydrogène ...	56	2,8	3,2
Oxygène ...	400	20,8	21,5
Azote ...	265	13,6	13,1
	1943	100,0	100,0

(Laurent, *R. sc. et ind.*, t. VI, p. 89.)

ACIDE NITRONAPHTALIQUE. Voy. A. NITROPHTALIQUE.

ACIDE NITRONICÉIQUE. $C^{12}H^4ClAzO^8$.

	Tr.			
Carbone.....	37,78	37,88	»	»
Hydrogène...	2,31	2,19	»	»
Chlore.....	18,34	18,35	»	»
Azote.....	7,78	7,67	7,87	7,76
Oxygène....	»	»	»	»

	Calc.	
Carbone.....	72	38,04
Hydrogène.....	4	2,11
Chlore.....	35	18,51
Azote.....	14	7,40
Oxygène.....	64	33,94
	189	100,00

(Saint-Evre, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXV, p. 493.)

ACIDE NITROPHÉNÉSIQUE.

$C^{12}H^4Az^2O^{10}$.

	Tr.		
Carbone.....	39,402	39,19	39,47
Hydrogène...	2,303	2,30	2,25
Azote.....	15,770	15,76	15,76
Oxygène.....	42,525	42,75	42,53
	100,000	100,00	100,00

	Calc.	
Carbone.....	917,2	39,53
Hydrogène.....	50,0	2,15
Azote.....	354,1	15,20
Oxygène.....	1000,0	43,12
	2321,3	100,00

(Laurent, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. III, p. 217.)

Acide nitrophénésique.

$C^{12}H^4Az^2O^{10}$.

	Tr.		
Carbone.....	39,04	39,31	»
Hydrogène.....	2,10	2,26	»
Azote.....	»	»	15,10
Oxygène.....	»	»	»

	Calc.	
Carbone.....	900	39,13
Hydrogène.....	50	2,17
Azote.....	350	15,21
Oxygène.....	1000	43,49
	2300	100,00

(Canoure, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXV, p. 23.)

ACIDE NITROPHÉNISIQUE.

Syn. *A. picrique; Acide nitropicrique; Amer de Welter; Acide amer; A. carbazotique.*

	Tr.		
Carbone.....	32,1	31,95	31,6
Hydrogène.....	1,4	1,34	1,6
Azote.....	18,5	18,50	18,5
Oxygène.....	48,0	48,21	48,3
	100,0	100,00	100,0

	Calc.	
Carbone.....	918,24	31,8
Hydrogène.....	37,50	1,2
Azote.....	531,12	18,4
Oxygène.....	1400,00	48,6
	2886,86	100,0

(Dumas, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. II, p. 229.)

Acide nitrophénisique.

Carbone.....	31,86	31,78
Hydrogène.....	1,52	1,30
Azote.....	18,62	18,62
Oxygène.....	48,00	48,30
	100,00	100,00

(Laurent, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. III, p. 223.)

ACIDE NITRO-PHLORÉTIQUE. Voyez Acide phlorétique.

ACIDE NITROPHTALIQUE.

$C^{16}H^3AzO^{10},2HO$.

Acide nitrophtalique. A. hydraté.

	Calc.	
Carbone.....	1223,0	45,95
Hydrogène.....	62,5	2,35
Azote.....	177,0	6,65
Oxygène.....	1200,0	45,03
	2662,5	100,00

	Tr.		
Carbone.....	45,80	45,62	45,62
Hydrogène.....	2,66	2,59	2,54
Azote.....	6,70	6,70	6,70
Oxygène.....	44,84	45,09	45,07
	100,00	100,00	100,00

(Laurent, *R. sc. et ind.*, t. VI, p. 96.)

Acide nitrophtalique.

	Tr.	
Carbone.....	45,73	45,43
Hydrogène.....	2,55	2,51
Azote.....	6,59	6,[illegible]
Oxygène.....	45,13	45,[illegible]
	100,00	100,[illegible]

(Marignac, *R. sc. et ind.*, t. V, p. 371.)

ITROPHTALIQUE. A. anhydre.

	Calc.		Tr.	
e...	1223,0	50,18	49,77	49,91
ène.	37,5	1,55	1,84	1,72
....	177,0	7,26	1,59	7,59
ie...	1000,0	41,01	40,83	40,78
	2437,5	100,00	100,00	100,00

IT, *R. sc. et ind.*, t. VI, p. 96.)

NITROPICRIQUE. Voy. ACIDE PHÉNISIQUE.

NITRO-SACCHARIQUE.

$C^4H^6Az^2O^{10}$.

	Tr.	Calc.	
e.....	17,32	300,0	17,35
ène.....	4,53	74,9	4,32
.....	20,20	354,1	20,48
ie.....	57,95	1000,0	57,85
	100,00	1729,0	100,00

ICAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. I, .)

NITROSALICYLIQUE.

$C^{14}H^5AzO^8$.

Nitrosalicylide; a. spiroïlique; a. in-
.

A. INDIGOTIQUE.

T. de Ch. org. de Liebig, t. I, p. 296.)

NITROSTILBIQUE.

$C^{28}H^{11}AzO^{14}$.

	Calc.		Tr.
e.....	2100	55,08	54,70
ène.....	138	3,58	4,60
.....	175	4,58	4,60
e.....	1400	36,76	37,10
	3813	100,00	100,00

IT, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 385.)

OENANTHIQUE. $C^{14}H^{13}O^3$,HO.

dre.

	Tr.		Calc.	
e..	74,32	75,01	1070,12	74,71
èn.	12,20	12,18	162,23	11,33
e..	13,58	13,81	200,00	13,96
			1432,35	100,00

NANTHIQUE HYDRATÉ.

	Tr.		
e.....	69,28	69,74	68,59
ène.....	11,54	»	11,56
e.....	19,18	»	19,85

ACIDE OENANTHIQUE HYDRATÉ.

	Calc.	
Carbone.....	1070,12	69,22
Hydrogène.....	174,71	11,39
Oxygène.....	300,00	19,39
	1544,83	100,00

(LIEBIG ET PELOUZE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIII, p. 122.)

ACIDE OENANTHYLIQUE.

$C^{14}H^{13}O^3$,HO.

Carbone.....	65,34	65,33
Hydrogène.....	10,83	10,60
Oxygène.....	23,83	24,06
	100,00	100,00

(TILLEY, *R. sc. et ind.*, t. VI, p 234.)

ACIDE OLÉIQUE. $C^{44}H^{39}O^4$,HO.

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	77,19	77,35	81,08
Hydrogène.....	12,20	12,31	11,34
Oxygène.....	10,61	10,34	7,58
	100,00	100,00	

(a) (b) LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXV, p. 152. — (c) CHEVREUL.

ACIDE OLÉÏQUE. A. anhydre.

Carbone.....	3363,14	79,13
Hydrogène.....	486,70	11,45
Oxygène.....	400,00	9,42
	4249,84	100,00

ACIDE OLÉIQUE. A. hydraté.

Carbone.....	3363,14	77,10
Hydrogène.....	499,18	11,44
Oxygène.....	500,00	11,46
	4362,32	100,00

(VARRENTRAPP, *R. sc. et ind.*, t. III, p. 337.)

ACIDE OLÉÏQUE.

Carbone.....	76,37	76,12	76,34
Hydrogène.....	12,09	12,16	12,20
Oxygène.....	11,54	11,72	11,46
	100,00	100,00	100,00

(GOTTLIEB, *R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 249.)

ACIDE OPIANIQUE. $C^{20}H^8O^9$,HO.

Carbone.....	57,84
Hydrogène.....	4,29
Oxygène.....	37,87
	100,00

(WOHLER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XII, p. 233.)

ACIDE OSMIQUE. OsO^4. Éq^t. 1644,49.

Osmium	75,7	100,00
Oxygène	24,3	32,15
	100,0	

(*T. des Essais* de Berthier, t. II, p. 976.)

ACIDE OXALHYDRIQUE. Voy. ACIDE SACCHARIQUE.

ACIDE OXALIQUE. C^2O^3,HO.

Éq^t. 565,35.

	(a)	(b)	(c)
Carbone	26,566	35,02	19,13
Oxygène	70,689	64,30	76,20
Hydrogène	2,745	00,68	4,76
	100,000	100,00	100,09

(a) GAY-LUSSAC et THÉNARD, *Ann. de Ch.*, t. LXXIV, p. 58. — (b) BERZELIUS, *id.*, t. VIII, p. 302. — (c) URE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIII, p. 385.

ACIDE OXALIQUE.

Carbone	19,04
Eau	42,85
Oxygène	38,11
	100,00

(PROUT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVI, p. 375.)

ACIDE OXALURIQUE. $C^8Az^2H^3O^7,HO$.

	Tr.	
Carbone	27,600	27,318
Azote	21,218	21,218
Hydrogène	3,122	3,072
Oxygène	48,060	48,392
	100,000	100,000

	Calc.	
Carbone	458,61	27,59
Azote	354,08	21,29
Hydrogène	49,92	3,00
Oxygène	800,00	48,12
	1662,61	100,00

(WOHLER et LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 278.)

ACIDE OXANILIQUE. Voyez ANILIDE OXALIQUE.

ACIDE OXISYLOIQUE.

Carbone	72,14
Hydrogène	8,74
Oxygène	19,12
	100,00

(HESS, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 379.)

ACIDE OXYLIZARIQUE.

Carbone	6
Hydrogène	
Oxygène	

Voy. RUBIACIN.

(SCHUNCK, *Annuaire* de Millon et Reiset, p. 436.)

ACIDE PALMITIQUE. $C^{32}H^{31}O^3$.

Syn. : *A. éthalique ; a. cétylique.*

	Calc.	
Carbone	2427,328	7
Hydrogène	386,864	1
Oxygène	300,000	
	3114,192	10

Voy. A. ÉTHALIQUE.

(STHOERMER, *R. sc. et ind.*, t. XII, p. 428.)

ACIDE PARABANIQUE. $C^6Az^2O^4$,

	Calc.	
Carbone	458,61	3
Azote	354,08	1
Hydrogène	24,91	
Oxygène	600,00	4
	1437,60	10

	Tr.		
Carbone	31,95	31,940	3
Azote	24,66	24,650	2
Hydrogène	2,09	1,876	
Oxygène	41,30	41,534	4
	100,00	100,000	10

(WOHLER et LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. L p. 274.)

ACIDE PARAMALÉIQUE. Voy. A FUMARIQUE.

ACIDE PARAMÉCONIQUE. Voy. A COMÉNIQUE.

ACIDE PARAPECTIQUE.

$C^{24}H^{18}O^{21},2HO$.

ACIDE PARAPECTIQUE. A. anhydre.

		Tr.		
Hydrog.	4,88	4,78	4,49	
Carbone	44,40	43,43	43,83	4
Oxygène	50,72	51,79	51,68	5
	100,00	100,00	100,00	10

(FRÉMY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. p. 35.)

ACIDE PARATARTRIQUE. Voy. A RACÉMIQUE.

ACIDE PARATARTRIQUE LIQUIDE. Voy. A. PYROBACÉMIQUE.

ACIDE PARATARTROMÉTHYLIQUE.

$2C^4H^2O^8,C^2H^3O,2HO.$

	(a)	(b)	(c)
Carbone	35,08	35,2	35,1
Hydrogène	5,41	5,1	»
Oxygène	59,51	59,7	»
	100,00	100,0	

	(d)	(e)
Carbone	765,2	35,1
Hydrogène	112,5	5,1
Oxygène	1300,0	59,8
	2177,7	100,0

(a) GUÉRIN-VARRY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXII, p. 85. — (b) (c) DUMAS et PIRIA, *id.*, 3e série, t. V, p. 374. — (d) (e) Calculé.

ACIDE PARATARTROVINIQUE.

$C^{12}H^{11}O^{15}.$

Carbone	38,77	38,54	38,95
Hydrogène	5,91	5,94	5,83
Oxygène	55,32	55,52	55.22
	100,00	100,00	100,00

(GUÉRIN-VARRY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXII, p. 73.)

ACIDE PARELLIQUE. $C^{21}H^7O^9.$

	Tr.	Calc.
Carbone	61,84	61,504
Hydrogène	3,42	3,406
Oxygène	34,74	35,090

(SCHUNK, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1847.)

ACIDE PARRILINIQUE.

Carbone	62,98	62,38	62,76
Hydrogène	8,88	8,96	8,63
Oxygène	28,14	28,66	28,61

(POGGIALE, *J. de Pharm.*, t. XX, p. 561.)

ACIDE PECTEUX. $C^{23}H^{21}O^{25}.$

	Tr.		Calc.
Carbone	43,02	42,92	43,18
Hydrogène	5,72	5,59	5,39
Oxygène	51,26	51,49	51,22

(CHODNEW, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846.)

ACIDE PECTIQUE. $C^{12}H^7O^{10},HO.$

	(a)	(b)	(c)
Carbone	44,012	43,655	45,045
Hydrogène	4,695	4,626	4,989
Oxygène	51.293	51,719	49,966
	100,000	100,000	

(a) (b) REGNAULT. — (c) FROMBERG, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1845.

ACIDE PECTIQUE.

	Tr.	
Carbone	45,477	45,47
Hydrogène	5,392	5,27
Oxygène	49,131	49,25
	100,000	100,00

	Calc.	
Carbone	917,244	45,4
Hydrogène	99,837	4,9
Oxygène	1000,000	49,5
	2017,081	100,0

(MULDER, *Répert. de Ch.*, 2e série, t. I, p. 135.)

ACIDE PECTIQUE. $C^{14}H^{10}O^{13}.$

	Tr.		Calc
Carbone	42,25	42,39	42,4
Hydrogène	5,29	5,13	5,0
Oxygène	52,46	52,48	52,5

(CHODNEW, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846.)

ACIDE PECTIQUE. $C^{32}H^{20}O^{28},2HO.$

	Tr.			Calc
Hydrogène	4,56	5,02	4,75	4,8
Carbone	41,35	41,30	41,55	42,2
Oxygène	54,09	53,68	53.70	52,8
	100,00	100,00	100,00	100,0

(FRÉMY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXIV, p. 36.)

ACIDE PECTIQUE. $C^{14}H^{12}O^{13}.$

	Tr.		
Carbone	40,83	42,10	42,86
Hydrogène	5,86	6,00	5,94
Oxygène	53.31	51,90	51,20
	100,00	100,00	100,00

	Calc.	
Carbone	41,93	42,0
Hydrogène	5,93	6,0
Oxygène	52,14	52,0
	100,00	100,0

(SACC, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXV, p. 227.)

ACIDE PECTOSIQUE. $H^{21}C^{32}O^{29},2HO.$

	Tr.	Calc.
Hydrogène	5,25	4,97
Carbone	41,08	41,48
Oxygène	53,67	53,55
	100,00	100,00

(FRÉMY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXIV, p. 23.)

ACIDE PERCHLORIQUE. Voy. OXACIDES DU CHLORE.

ACIDE PERSULFOCYANHYDRIQUE.

C^2AzS^3H.

	Tr.				
Carbone	16,19	16,07	16,29	»	»
Azote..	»	»	»	»	»
Hydrog.	1,43	1,62	1,49	»	»
Soufre..	»	»	»	63,71	63,65

	Calc.	
Carbone	151,70	16,05
Azote	177,04	18,73
Hydrogène	12,48	1,32
Soufre	603,48	63,90
	944,70	100,00

(WOELCKEL, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. X, p. 241.)

ACIDE PHALANHYDRIQUE.

$C^{14}H^{14}Az^{14}S^2$.

Carbone	25,78
Hydrogène	4,29
Nitrogène	60,09
Soufre	9,84

(WOELCKEL, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846.)

ACIDE PHLORÉTIQUE. $C^{24}H^{10}AzO^{12}$.

Syn. : *A. nitrophlorétique.*

	Tr.		
Carbone	55,2	55,4	55,6
Hydrogène	3,8	3,7	3,77
Oxygène	35,2	»	»
Azote	5,8	»	»
	100,00		

	Calc.	
Carbone	1836	55,4
Hydrogène	125	3,7
Oxygène	1200	5,3
Azote	0477	35,9
	3338	100,0

(STASS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIX, p. 387.)

ACIDE PHOCÉNIQUE. $C^{10}H^7O^3,HO$.

Syn. : *A. delphinique.*

	Tr.	Calc.
Carbone	65,00	65,655
Hydrogène	8,25	8,575
Oxygène	26,75	25,769
	100,00	100,000

(CHEVREUL, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VII, p. 370.)

ACIDE PHOSPHOMÉSITYLIQUE. Voy. PHOSPHOMÉSITYLATES.

ACIDE PHOSPHOVINIQUE.

$PO^5C^4H^5O,2HO$.

Syn. : *A. éthérophosphorique; acide d'oxyde d'éthyle.*

ACIDE PHTALANILIQUE. C^{24}

	Tr.	
Carbone	69,3	1
Hydrogène	4,6	
Azote	»	
Oxygène	»	
		2

(GERHARDT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e sér. p. 190.)

ACIDE PHTALIQUE. $C^{10}H^2O^4$,

Syn. *A. naphtalique.*

ACIDE PHTALIQUE. A. anhydre.

Carbone
Hydrogène
Oxygène

ACIDE PHTALIQUE. A. hydraté.

Carbone
Hydrogène
Oxygène

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXI,

ACIDE PICRANISIQUE. $C^{12}H$

	Tr.		
Carbone	31,20	31,45	»
Hydrogène	1,36	1,49	»
Azote	»	»	18,3
Oxygène	»	»	»

		Calc.	
Carbone	»	31,29	900,0
Hydrog..	»	1,30	37,5
Azote	18,46	»	531,0
Oxygène	»	»	140,0
			2868,5

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e sér. p. 28.)

ACIDE PICRIQUE. Voy. A. NITRIQUE.

	Tr.
Carbone	31,53
Hydrogène	1,42
Oxygène	67,05
	100,00

(STENHOUSE, *Annuaire* de Millon et Re p. 521.)

ACIDE PIMARIQUE. $C^{40}H^{30}O^{4}$, HO.

ACIDE PIMARIQUE. A. anhydre.

	Calc.		Tr.
Carbone	1528,7	79,7	79,65
Hydrogène	187,3	9,7	9,72
Oxygène	200,0	10,6	10,63
	1916,0	100,0	100,00

ACIDE PIMARIQUE. A. hydraté.

	Calc.		Tr.
Carbone	1528	77,56	77,76
Hydrogène	192	9,74	9,68
Oxygène	250	12,70	12,56
	1970	100,00	100,00

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXII, p. 397.)

ACIDE PIMÉLIQUE. $C^{7}H^{6}O^{4}$.

	(a)	(b)
Carbone	534,9	52,96
Hydrogène	75,0	7,42
Oxygène	400,0	39,62
	1009,9	100,00

	(c)	(d)	(e)
Carbone	52,52	52,44	52,0
Hydrogène	7,50	7,60	7,8
Oxygène	39,98	39,96	»
	100,00	100,00	

(a) (b) Calculé. — (c) (d) LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, p. 165. — (e) GERHARDT. *id.*, 3e série, t. XV, p. 246.)

ACIDE PINIQUE.

Carbone	79,13
Hydrogène	9,73
Oxygène	11,14
	100,00

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXV, p. 327.)

ACIDE PLATINOCYANHYDRIQUE.

Pt, $C^{2}Az^{4}$, H.

Platine	1233,50	64,72
Cyanogène	659,82	34,62
Hydrogène	12.48	0,66
	1905,80	100,00

(*T. de Ch. org.* de Liebig, t. 1, p. 168.)

ACIDE PORRANHYDRIQUE.

$C^{3}H^{2}Az^{2}S^{2}$.

Carbone	22,22
Hydrogène	2,48
Nitrogène	35,19
Soufre	40,11

(VOELCKEL, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846.)

ACIDE PRUSSIQUE. Voy. A. CYANHYDRIQUE.

ACIDE PURPURIQUE. Voy. MUREXANE.

ACIDE PYROCATÉCHUCIQUE.

$C^{6}H^{3}O^{2}$.

	Tr.	Calc.
Carbone	65,836	65,880
Hydrogène	5,681	5,378
Oxygène	28,483	28,733

(ZWENGER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1843.)

ACIDE PIROCITRIQUE. Voy. A. ITACONIQUE.

ACIDE PYROGALLIQUE. $C^{3}HO$.

	(a)	(b)	(c)
Carbone	57,14	57,49	57,80
Hydrogène	4,86	5,86	4,78
Oxygène	38,00	37,65	37,42
	100,00	100,00	100,00

	(d)	(e)	(f)
Carbone	458,628	57,61	57,60
Hydrogène	37,438	4,70	4,78
Oxygène	300,000	37,69	37,62
	196,066	100,00	100,00

(a) (b) (c) PELOUZE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIV, p. 360. — (d) (e) Calculé. — (f) STENHOUSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VIII, p. 251, 3e série.

ACIDE PYROMÉCONIQUE. $C^{10}H^{3}O^{5}$,HO.

ACIDE PYROMÉCONIQUE. A. anhydre.

	Tr.	Calc.
Carbone	59,281	58,716
Hydrogène	2,816	2,874
Oxygène	37,903	38,410
	100,000	100,000

ACIDE PYROMÉCONIQUE. A. hydraté.

	Tr.	Calc.
Carbone	53,420	54,046
Hydrogène	3,637	3,530
Oxygène	42,943	42,424
	100,000	100,000

(ROBIQUET, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLVII, p. 301.)

ACIDE PYROMÉCONIQUE.

Carbone	53,95	53,58	53,84
Hydrogène	3,58	3,52	3,80
Oxygène	42,47	42,90	42,36
	100,00	100,00	100,00

(STENHOUSE, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 273.)

ACIDE PYROMUCIQUE. $C^{10}H^5O^3,HO$.

Charbon	52,118
Oxygène	45,806
Hydrogène	2,111
	100,035

(Houtou Labillardière, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. IX, p. 368.)

Acide pyromucique. A. anhydre.

	Tr.		Calc.	
Carbone	58,8	58,5	764,4	58,7
Hydrogène	3,1	3,1	37,4	3,1
Oxygène	38,1	38,4	500,0	38,2
	100,0	100,0	1301,8	100,0

Acide pyromucique. A. hydraté.

	(a)	(b)	(c)
Carbone	54,0	54,1	54,10
Hydrogène	3,9	3,8	3,88
Oxygène	42,1	42,1	42,02
	100,0	100,0	100,00

(a) (b) Boussingault, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVIII, p. 106. — (c) Malaguti, *id.*, t. LX, p. 200.

(*Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVIII, p. 106.)

ACIDE PYROPECTIQUE. $C^{14}H^9O^9$.

	Tr.	Calc.
Hydrogène	5,33	5,46
Carbone	51,32	50,96
Oxygène	43,35	43,58
	100,00	100,00

(Frémy, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXIV, p. 39.)

ACIDE PYRORACÉMIQUE. $C^5H^4O^3$.

Syn. : *A. pyrotartrique liquide.*

	Tr.	Calc.
Carbone	45,80	46,042
Hydrogène	3,68	3,763
Oxygène	50,52	50,195
	100,00	100,000

(Berzelius, *T. de Ch.* de Berzelius.)

ACIDE PYRO-TARTRIQUE solide.

$C^8H^3O^3,HO$.

Acide pyro-tartrique solide. A. hydraté.

		Tr.	
Carbone	=	45,63	46,08
Hydrogène	=	6,02	6,33
Oxygène	=	48,35	47,59
		100,00	100,00

Acide pyro-tartrique solide. A. hyd

		Calc
Carbone	382,2	
Hydrogène	49,9	
Oxygène	400,0	
	832,1	4

Acide pyro-tartrique solide. A. anh

Carbone	
Hydrogène	
Oxygène	
	4

(Pelouze, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVI, p. 36

ACIDE PYRO-URIQUE. Voy. A. cy RIQUE.

ACIDE QUERCITANNIQUE. V. A TANNIQUE.

ACIDE QUERCITRIQUE. $C^{10}H^8O^{10}$

	Tr.	
Carbone	52,89	5
Hydrogène	4,81	4
Oxygène	42,30	4

(Bolley, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1842.)

ACIDE QUINIQUE. $C^7H^4O^4,2HO$.

Acide quinique. A. anhydre.

Carbone	5
Hydrogène	4
Oxygène	4
	10

Acide quinique. A. cristallisé.

Carbone	4
Hydrogène	5
Oxygène	4
	100

(Baup, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LI, p. 61.)

Acide quinique.

	(a)	
Carbone	46,157	4
Hydrogène	6,000	
Oxygène	47,732	4
	99,889	9

	(c)	
Carbone	46,12	3
Hydrogène	5,82	
Oxygène	47,89	6
	99,83	10

(a) (b) Liebig, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. X p. 189. — (c) Calculé. — (d) Henry et Plisson.

QUINIQUE.

e.... =	44,297	43,858	44,17
gène.. =	6,329	6,214	6,30
e. .. =	49,374	49,928	49,53
	100,000	100,000	100,00

ERSKY, *Répert. de Ch. sc. et ind.*, t. V, .)

RACÉMIQUE. $C^4H^2O^2,2HO$.

A. paratartrique.

	(a)	(b)	(c)
e.....	36,40	36,570	36,284
gène...	3,25	2,948	3,298
e.	60,35	60,482	60,418
	100,00	100,000	100,000

ESSE, *Ann. de Ch. sc. et de Ph.*, t. XLVII, —(b) (c) ERDMANN, *id.*, t. LXIV, p. 263.

RHODIZANIQUE. C^7O^7.

	(a)	(b)	(c)
e.....	535,045	43,52	34,442
e....	700,000	56,68	68,558
	1235,045	100,00	100,000

) THAULOW, *Tr. de Ch. org.* de Liebig, t. I, —(c) HELLER, *Répert. de Ch. et ind.*, t. III,

RICINIQUE.

e.....	73,56
gène.....	9,86
e.....	16,58
	100,00

ROCCELLIQUE. $C^{17}H^{16}O^4$.

	Tr.	Calc.
e.....	67,940	67,05
gène.....	10,756	10,95
e.....	21,372	21,94
	100,000	100,00

, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLVII, p. 183.)

RUBINIQUE. $C^{18}H^6O^9$.

	Tr.	Calc.
e.....	59,42	58,53
gène.....	3,42	3,19
e.....	37,46	38,28
	100,00	100,00

ac, *T. de Ch. org.* de Liebig, t. II, p. 33.)

RUTINIQUE. $C^{12}H^8O^8$.

	Tr.	Calc.
e.....	50,27	50,04
gène.....	5,54	5,54
e.....	44,19	44,42

LBERG, *Rapp. ann.* de Berzelius. 1846.)

ACIDE SACCHARIQUE. $C^{12}H^8O^{11},5HO$.

Syn. : *A. oxalhydrique.*

	(a)	(b)	(c)
Oxygène.....	63,89	64,57	63,24
Carbone.....	32,25	31,35	33,14
Hydrogène.....	3,86	4,08	3,65
	100,00	100,00	100,00

(a) GUÉRIN-VARRY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LII, p. 321. —(b) (c) *Id.*, t. LXIX, p. 58.

ACIDE SACCHOLACTIQUE. Voy. ACIDE MUCIQUE.

ACIDE SACCHULMIQUE. $C^{30}H^{18}O^{18}$.

Carbone.....	57,48
Hydrogène.....	4,76
Oxygène.....	37,76
	100,00

(BOULLAY, MALAGUTI, *T. de Ch. org.* de Liebig, t. I, p. 505.)

ACIDE SALICYLEUX. $C^{14}H^5O^3,HO$.

Syn. : *Hydrure de salicyle; a. spiroïlhydrique.*

ACIDE SALICYLEUX.

			Tr.	
Carbone	69,45	69,11	»	69,44
Hydrog.	4,86	4,89	4,88	5,07
Oxyg...	25,69	26,00	»	25,49
	100,00	100,00		100,00

	Calc.	
Carbone.....	1070,16	69,26
Hydrogène.....	74,88	4,84
Oxygène.....	400,00	29,90
	1545,04	100,00

(PIRIA, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIX, p. 291.)

ACIDE SALICYLIQUE. $C^{14}H^6O^6$.

	Calc.	
Carbone.....	1070,16	64,32
Hydrogène.....	74,88	4,29
Oxygène.....	600,00	34,39
	1745,04	100,00

	Tr.	
Carbone.....	64,10	64,27
Hydrogène.....	4,44	4,43
Oxygène.....	34,43	34,33
	100,00	100,00

(PIRIA, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIX, p. 300.)

Acide salicylique.

Carbone.....	60,76	60,78	60,76
Hydrogène.....	4,47	4,45	4,44
Oxygène.....	34,77	34,77	34,83
	100,00	100,00	100,00

Carbone.....	60,83	60,43
Hydrogène.....	4,37	4,38
Oxygène.....	34,84	35.14
	100,00	100,00

(Canours, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. X, p. 338 et t. XIII, p. 93.)

Acide salicylique binitrique. $C^{14}H^4Az^2O^{14}$.

	Tr.				
Carbone.	36,78	36,72	»	36,92	»
Hydrog.	4,84	4,84	»	4,89	»
Azote...	»	»	12,15	»	12.35
Oxygène	»	»	»	»	»

	Calc.	
Carbone.....	1050,0	36,84
Hydrogène.....	50,0	1,75
Azote.....	350,0	12,28
Oxygène.....	1400.0	.49.13
	2850,0	100,00

(Canours, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXV, p. 14.)

ACIDE SAPONIQUE. $C^{12}H^{23}O^{12}$.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	57,260	57,20
Hydrogène.....	8,352	8,26
Oxygène.....	34,388	34,54
	100,000	100,00

(Fremy.)

ACIDE SÉBACIQUE. $C^{10}H^8O^3$,HO.

Syn. : *A. sébique.*

Acide sébacique. A. anhydre.

	Calc.		Tr.
Carbone.....	765,20	65,69	65,58
Hydrogène.....	100,00	8,58	8,59
Oxygène.....	300,00	25,73	25,83
	1265,20	100,00	100,00

Acide sébacique. A. hydraté.

	Calc.		Tr.
Carbone.....	765,20	59,88	60,01
Hydrogène.....	112,50	8,82	8,81
Oxygène.....	400,00	31,30	31,18
	1277,70	100,00	100,00

(Redtenbacher, *R. sc. et ind.*, t. III, p. 315.)

ACIDE SÉLÉNHYDRYQUE. S

Sélénium.....	97,4
Hydrogène.....	2,6
	100,0

(Berzelius, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. D

ACIDE SÉLÉNIEUX. Voy. Ox
SÉLÉNIUM

ACIDE SÉLÉNIQUE. Voy. Ox
SÉLÉNIUM.

ACIDE SILICIQUE.

Syn. : *Silice.*

Silicium.....	=	92,
Oxygène.....	=	100,
	=	192,

Voy. Silice.

ACIDE SINÉSIQUE. $C^{72}H^{72}O^6$.

	Tr.		
Carbone.	78,11	78,49	5400,
Hydrog..	12,99	13,21	900,
Oxygène.	8,90	8,30	600,
	100,00	100,00	6900,

(Lewy, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e sé
p. 446.)

ACIDE SORBIQUE.

Hydrogène.....
Carbone.....
Oxygène.....

(Vauquelin, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. '

ACIDE SPIROILHYDRIQUE. '
SALICYLEUX.

ACIDE SPIROILIQUE. Voy.
SALICYLIQUE.

ACIDE STANNIQUE. SnO^2.

Étain...	735,29	78,62	100
Oxygène.	200,00	21,38	27
	935,29	100,00	

Acide stannique. A. hydraté.

Stannique.....	935,2
Eau.....	112,0
	1047,2

(Roth, *Inst.*, 1834.)

ACIDE STÉARIQUE. $C^{36}H^{36}O$

Carbone.....
Hydrogène.....
Oxygène.....

(Chevreul, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. L

ÉARIQUE.

	Tr.			
e....	76,53	76,40	76,93	76,82
ène..	12,95	12,75	13,13	12,95
ne....	10,52	10,85	9,94	10,23

	Tr.			Calc.
e....	76,64	76,57	76,79	77,04
ène..	12,96	12,64	12,67	12,58
ne...	10,49	10,79	10,54	10,38

BACHER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1842.)

STÉAROPHANIQUE.

$C^{36}H^{34}O^{3},HO.$

ÉAROPHANIQUE. A. anhydre.

e.....	2654,89	78,57
ène.....	424,30	12,55
ne.....	300,00	8,88
	3379,19	100,00

ÉAROPHANIQUE. A. hydraté.

	Calc.	
e.....	2654,89	76,04
ène.....	436,78	12,54
ne.....	400,00	11,75
	3491,67	100,00

	Tr.		
e.....	75,11	75,32	75,24
ène.....	12,60	12,73	12,50
ne.....	11,69	11,95	12,26
	100,00	100,00	100,00

s, *R. sc. et ind.*, t. II, p. 45.)

SUBÉRANILIQUE. $C^{28}H^{19}AzO^{6}$.

	Tr.	Calc.	
e.....	67,5	168	67,5
ène.....	7,8	19	7,7
.....	»	14	»
ne.....	»	48	»
		249	

DT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXIV, 5.)

SUBÉRIQUE. $C^{8}H^{8}O^{3},HO.$

BÉRIQUE. A. anhydre.

e.....	612,1	61,99
ène.....	75,0	7,59
ne.....	300,0	30,42
	987,1	100,00

ACIDE SUBÉRIQUE. A. hydraté.

Carbone.....	612,1	55,66
Hydrogène.....	87,5	7,94
Oxygène.....	400,0	36,40
	1099,6	98,00

(BUSSY, *J. de Pharm.*, t. VIII, p. 110.)

ACIDE SUBÉRIQUE.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	55,97	55,64
Hydrogène.....	8,15	8,03
Oxygène.....	35,78	36,33
	100,00	100,00

(TILLEY, *R. sc. et ind.*, t. VI, p. 239.)

ACIDE SUBÉRIQUE.

Carbone....	55,64	56,04	55,55	55,71
Hydrogène..	8,03	8,30	8,10	8,19
Oxygène....	36,33	35,66	36,35	36,10
	100,00	100,00	100,00	100,00

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, p. 160.)

ACIDE SUCCINANILIQUE. $C^{20}H^{11}AzO^{6}$.

	Tr.		Calc.	
Carbone.....	62,2	62,1	120	62,2
Hydrogène.....	5,9	5,8	11	5,7
Azote.....	»	»	14	»
Oxygène.....	»	»	48	»
			193	

(GERHARDT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXIV, p. 181.)

ACIDE SUCCINIQUE. $C^{4}H^{2}O^{3},HO.$

	(a)	(b)	(c)	(d)
Hydrog...	44,38	4,512	4,218	44,04
Carbone..	5,00	47,600	47,859	4,58
Oxygène..	50,62	47,888	47,923	51,38
	100,00	100,000	100,000	100,00

(b) (c) BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. XCIV, p. 189.— (a) (d) WOHLER et LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIII, p. 203.

ACIDE SUCCINIQUE. A. artificiel hydraté.

	Calc.		Tr.
Carbone.....	305,74	41,10	41,98
Hydrogène.....	37,44	4,98	5,37
Oxygène.....	400,00	53,92	52,65
	743,18	100,00	100,00

(BROMEIS, *R. sc. et ind.*, t. VI, p. 7.)

ACIDE SULFACÉTIQUE.

$C^{4}H^{3}S^{2}O^{8},2HO,3HO.$

(MELSENS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. X, p. 372.)

ACIDE SULFACÉTYLIQUE.

$C^4H^4,2SO^3$.

(Regnault, *T. de Ch. org.* de Liebig, t. I, p. 452.)

ACIDE SULFÉTHÉRIQUE. Voy. Acide éthionique.

ACIDE SULFÉTHIONIQUE. CH,SO^3.

	Tr.	Calc.
Carbone	12,91	12,955
Hydrogène	2,45	2,115
Acide sulfurique	85,91	84,930

(Magnus, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1841, p. 264.)

ACIDE SULFHYDRIQUE. HS.

Syn. : *Hydrogène sulfuré; a. hydrosulfurique.*

Équiv[t] 213,56. Dens[é] 1,1912.

Acide sulfhydrique.

Soufre	70,857	201,16
Hydrogène	29,143	12,25
	100,000	213,41

(Thénard, *Ann. de Ch.*, t. XXXII, p. 267.)

ACIDE SULFOAMILOLIQUE. Voy. Sulfoamilolates.

ACIDE SULFOBENZOIQUE.

$C^{14}H^4O^3,S^2O^5 + 2HO$.

Syn. : *A. hyposulfobenzoïque.*

(*T. de Ch.* de Dumas, t. VII, p. 172.)

ACIDE SULFOCAMPHORIQUE.

$C^8H^8SO^6$.

	Tr.	Calc.	
Carbone	43,01	675,0	42,82
Hydrogène	6,42	100,0	6,34
Soufre	12,78	201,1	12,75
Oxygène	37,79	600,0	38,09
	100,00	1576,1	100,00

(Walter, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. IX, p. 185.)

ACIDE SULFOCARBOLIQUE. Voyez A. sulfophénique.

ACIDE SULFOCARBOVINIQUE.

Carbone	39,816
Hydrogène	9,623
Soufre	15,900
Oxygène	34,661
	100,000

(Couerbe, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXI, p. 252.)

ACIDE SULFOCÉTIQUE.

Acide sulfurique	
Carbone	
Hydrogène	
Oxygène	

(Dumas et Péligot.)

ACIDE SULFOCINNAMIQ

$C^{16}H^8O^4,SO^3$.

Carbone	47,
Hydrogène	3,
Oxygène	14,
Acide sulfurique	34,
	100,

(Herzog, *Rapp. ann.* de Berzelius,

ACIDE SULFO-CUMÉNIQU

Carbone	1
Hydrogène	
Soufre	
Oxygène	

(*T. de Ch.* de Dumas, t. VII, p. 142.

ACIDE SULFOCYANHYDR

C^2AzS^2H.

	Tr.	
Soufre	67,29	é
Carbone	8,48	2
Azote	19,26	2
Hydrogène	4,47	
	99,50	1(

(Berzelius, *Ann. de Ch. et de Ph.*,

ACIDE SULFOGLYCÉRIQ

$C^6H^7O^5,2SO^3,HO$

Syn. : *Bisulfate d'oxyde de g*

(Pelouze et Frémy, *T. de Ch. orga* p. 601.)

ACIDE SULFOLIGNIQUE.

(Blondeau, *T. de Ch. org.* de Liebi

ACIDE SULFONAPHTALI

$C^{20}H^8OS^2O^6$.

		Calc.
Hydrogène	124,8	4,37
Carbone	1528,7	53,53
Soufre	402,3	»
Oxygène	800,0	»
	2855,8	

(Regnault, *Ann. de Ch. et de Ph.*,

SULFOPHÉNIQUE.

$2SO^3,C^{12}H^5O,HO$.

: *Acide sulfocarbolique.*

NT, *T. de Ch. org.* de Liebig, t. III, p. 91.)

SULFOPIANIQUE.

$C^{20}H^8O^9S^2,HO$.

	Tr.		Calc.
ne....	53,15	52,52	52,51	53,30
gène..	4,19	4,10	4,24	3,90
ne...	28,30	»	»	28,44
.....	14,32	»	»	14,28

LER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XII, 2.)

SULFOPROTÉIQUE.

$C^{24}H^{21}Az^5O^{12},SO^3$.

	Tr.	Calc.
ne.....	50,94	50,70
gène.....	6,93	6,41
.....	15,08	14,68
ne.....	18,74	19,90
sulfurique.....	8,34	8,31
	100,03	100,00

t.)

SULFOPURPURIQUE.

$C^{28}H^{10}Az^2O^4,2SO^3$.

	Calc.		Tr.	
.....	2448,6	56,5	54,7	55,4
ne....	125,0	2,9	3,0	3,0
.....	354,0	8,1	»	»
.....	400,0	9,4	»	»
ique..	1002,3	23,1	24,2	24,2
	4329,9	100,0		

Ann. de Ch. et de Ph., 3e série, t. II,

SULFORÉTINYLIQUE.

$C^{12}H^{11},2SO^3,2BaO$.

	Calc.		Tr.
.....	1350,0	40,33	40,69
ne.....	137,5	4,10	4,32
.....	402,3	12,02	12,06
.....	600,0	17,91	»

T et CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. I, p. 95.)

SULFORUFIQUE. Voy. SULFORU-

ACIDE SULFOSACCHARIQUE. Voyez SULFOSACCHARATE DE PLOMB.

ACIDE SULFOSULFÉTHYLIQUE. Voy. SULFOSULFÉTHYLATES.

ACIDE SULFOVINIQUE. $2SO^3,C^4H^6O$.

Syn : *Bisulfate d'oxyde d'éthyle.*

Voy. SULFOVINATES.

ACIDE SULFUREUX. Voy. OXACIDES DU SOUFRE.

ACIDE SULFURIQUE. Voy. OXACIDES DU SOUFRE.

ACIDE SYLVIQUE. $C^{20}H^{15}O^3$.

	Calc.		Tr.	
Carbone.	1528,70	79,7	79,58	79,50
Hydrog.	187,30	9,7	9,94	9,90
Oxygène	200,00	10,6	10,54	10,60
	1916,00	100,0	100,00	100,00

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXV, p. 327.)

ACIDE SYLVIQUE. $C^{20}H^{15}O^4$.

Carbone.....	72,14	72,24
Hydrogène.....	8,74	8,84
Oxygène.....	19,12	19,92
	100,00	100,00

(FRITZSCHE, *Inst.*, 1839.)

ACIDE SYLVIQUE. $C^{40}H^{29}O^7$.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	74,41	74,22
Hydrogène.....	8,77	8,79
Oxygène.....	16,82	16,99

(H. ROSE, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1843.)

ACIDE TANNIQUE. $C^{18}H^5O^9,3HO$.

Syn. : *Acide quercitannique ; tannin.*

Hydrog..	3,98	4,37	4,29	4,17
Carbone.	51,77	51,56	51,20	51,72
Oxygène.	44,25	44,07	44,51	44,11
	100,00	100,00	100,00	100,00

(BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. XCIV, p. 322. PELOUZE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIV, p. 344.)

ACIDE TANNIQUE.

	Tr.	Calc.	
Carbone.....	52,5059	1365,866	51,43
Hydrogène...	4,1240	99,824	3,81
Oxygène....	43,3700	1200,000	44,76
	99,9999	2665,690	100,00

(LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVII, p. 417.)

Acide tannique. Quantités de tannin pour 100 parties des matières suivantes :

Noix de galle	37,5 à	27,4
Écorce de chêne entière	12,7	6,3
Écorce entière de marronnier d'Inde	11,0	4,3
Écorce d'orme entière		2,7
Écorce de saule ordinaire		2,2
Écorce intérieure blanche des vieux chênes	22,5	15,0
Idem des jeunes chênes	23,1	16,0
Idem du marron d'Inde	18,5	15,2
Écorce intérieure colorée des chênes	10,0	4,0
Sumac de Sicile	34,3	16,2
Sumac de Malaga	32,5	10,4
Thé chouchong	32,5	10,0
Thé vert		8,5
Cachou de Bombay		54,3
Cachou du Bengale		48,1

ACIDE TANNOXYLIQUE. Voy. Tannoxylates.

ACIDE TANTALIQUE. Ta^2O^5.

Éq^t 2607,43.

Syn. : *Sesquioxyde de tantale ou de colombium.*

Tantale	88,447
Oxygène	11,513
	100,00

(Berzelius, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIX, p. 310.)

ACIDE TARTRALIQUE. $C^8H^8O^{10},3HO$.

Acide tartralique. A. hydraté.

	Tr.	Calc.
Carbone	34,09	33,75
Hydrogène	3,92	3,65
Oxygène	61,99	62,60
	100,00	100,00

Acide tartralique. A. anhydre.

	Tr.		Calc.
Carbone	36,73	36,81	36,81
Hydrogène	3,03	3,47	3,03
Oxygène	60,24	60,02	60,18
	100,00	100,00	100,00

(Frémy.)

ACIDE TARTRÉLIQUE. $C^8H^8O^{10},HO$.

Acide tartrélique. A. anhydre.

	Calc.	Tr.
Carbone	36,69	36,81
Hydrogène	3,43	3,01
Oxygène	59,88	60,18
	100,00	100,00

(Frémy.)

Acide tartrélique. A. hydraté.

	Tr.
Carbone	34,56
Hydrogène	3,72
Oxygène	61,72
	100,00

(Frémy, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p

ACIDE TARTRIQUE. $C^8H^4O^{10},2HO$

Dens^t 1,75.

	(a)	(b)
Carbone	35,980	34,42
Hydrogène	3,807	2,76
Oxygène	60,213	65.82
	100,000	100,00

	(d)	
Carbone	32,0	3
Hydrogène	36,0	
Oxygène	32,0	6
	100,0	10

(a) Berzelius, *Ann. de Ch.*, t. XCIV, p.
(b) Ure, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIII, p.
(c) Berzelius, *Ann. de Ch.*, t. LXXXI, p.
(d) W. Prout, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. p. 376. — (e) Berzelius, *id.*, t. XLVI, p. 118.

Acide tartrique. A. anhydre.

		Tr.
Carbone	37,3	37,04
Hydrogène	3,3	3,11
Oxygène	59,4	59,85
	100,0	100,00

		Tr.
Carbone	36,9	36,78
Hydrogène	»	3,30
Oxygène	»	59,92
		100,00

(Frémy, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p.

ACIDE TARTROMÉTHYLIQUE.

$C^8H^4O^{10},C^2H^3O,HO$.

	(a)	(b)
Carbone	36,94	36,6
Hydrogène	4,88	5,2
Oxygène	58,18	58,2
	100,00	100,0

(a) Guérin-Varry, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. p. 80. — (b)(c) Dumas et Piria, *id.*, 3e série, t. V,

ACIDE TARTROVINIQUE.

$C^8H^4O^{10},C^4H^5O,HO$.

Carbone	40,85	40,95
Hydrogène	5,66	5,77
Oxygène	53,49	53,28
	100,00	100,00

(Guérin-Varry, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXII,

:ELLUREUX. Voy. OXACIDES DU :.

ELLURIQUE. Voy. OXACIDES DU :.

ÉRÉBIQUE. $C^{14}H^{9}O^{7},HO$.

cide térébenthique.

ÉBIQUE. A. hydraté.

	Calc.		Tr.
.....	1070,09	53,66	53,95
ie.....	124,79	6,22	6,76
.....	800,00	40,12	39,29
	1994,88	100,00	100,00

ÉBIQUE. A. anhydre.

.....	1070,09	56,85
ie.....	112,31	5,97
.....	700,00	37,18
	1882,40	100,00

R. sc. et ind., t. VI, p 10.)

:HIOCYANHYDRIQUE.

	(a)	(b)
.....	16,77	17,59
.....	19,71	20,37
ie.....	1,78	1,76
.....	58,76	55,16
.....	2,98	5,12
	100,00	100,00

XEL. — (b) PARNELL.

de Millon et Reiset, 1845, p. 256.)

IDE THIOMÉLANIQUE.

$C^{30}H^{24}S^{3}O^{20}$.

	Tr.	Calc.
.....	67,66	67,88
ie.....	3,34	3,32
.....	6,65	6,69
.....	22,35	22,11
	100,00	100,00

, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1842.)

:HIONURIQUE.

$C^{8}H^{15}Az^{6}O^{8},2SO^{3},HO$.

	Calc.	
.....	611,480	17,40
.....	885,200	25,19
ie.....	162,233	4,68
.....	800,000	23,78
furique.....	1002,320	28,95
	3461,233	100,00

ACIDE THIONURIQUE.

		Tr.	
Carbone.....	17,39	18,432	18,24
Azote.....	25,17	26,682	26,44
Hydrogène.....	4,90	4,848	4,90
Oxygène.....	24,01	21,508	21,89
Acide sulfurique.	28,53	28,530	28,53
	100,00	100,000	100,00

(WOEHLER et LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 256.)

ACIDE TITANIQUE. TiO^{2}.

Équiv^{t} 503,66.

Titane.....	66,05	»	»
Oxygène.....	33,95	32,95	33,19
	100,00		

(H. ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIII, p. 372.)

ACIDE TRIGÉNIQUE.

Carbone.....	37,78	38,26	38,42
Azote.....	32,24	»	»
Hydrogène.....	5,81	3,94	6,07
Oxygène.....	24,17	»	»
	100,00		

(LIEBIG et WOEHLER, *R. sc. et ind.*, t. XXVII, p. 321.)

ACIDE TUNGSTIQUE.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Tungstène.	79,1	75	79,768	100,000
Oxygène..	20,9	25	20,232	25,355
	100,0	100	100,000	125,355

(a) KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. LXXX, p. 26. — (b) BUCHOLZ, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VII, p. 8. — (c) (d) BERZELIUS, *id.*, t. XXIX, p. 368.

ACIDE ULMIQUE.

Syn. : *Ulmine humus ; humine ; acide humique ; géine ; acide géique.*

	(a)	(b)
Oxygène.....	»	37,76
Hydrogène.....	»	4,76
Carbone.....	56,7	57,48
Eau.....	43,3	»
	100,0	100,00

(a) P. BOULLAY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIII, p. 277. — (b) MALAGUTI, *id.*, t. LIX, p. 421.

ACIDE ULMIQUE. A. séché à 120°.

Carbone.....	72,3	71,5	72,1
Hydrogène.....	6,2	6,1	5,8
Oxygène.....	21,5	22,4	22,1
	100,0	100,0	100,0

Acide ulmique. A. séché à 120°.

Carbone	72,1	72,3	72,0
Hydrogène	6,3	6,0	6,4
Oxygène	21,6	21,7	21,6
	100,0	100,0	100,0

(Péligot, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXIII, p. 214.)

Acide ulmique. Acide humique.

$C^{40}H^{16}O^{12}Az$.

	Tr.	Calc.
Carbone	64,94	64,58
Hydrogène	4,53	4,22
Oxygène	»	27,46
Nitrogène	»	3,74
		100,00

(Mulder.)

Acide ulmique. Acide ulmarique. $C^{16}H^{8}O^{7}$.

	Tr.	Calc.
Carbone	59,62	58,94
Hydrogène	5,32	5,13
Oxygène	35,06	35,93
	100,00	100,00

(Loewig et Weidmann, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1842.)

Voy. Ulmarates.

Acide ulmique. Autre. $C^{40}H^{16}O^{14}$.

	Tr.	Calc.
Carbone	65,30	65,65
Hydrogène	4,30	4,28
Oxygène	30,40	30,07
	100,00	100,00

(Mulder, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1842.)

ACIDE URAMILIQUE. $C^{16}Az^{5}H^{10}O^{15}$.

	Tr.		Calc.	
Carb.	31,77	32,40	1222,960	32,76
Azote	23,23	23,23	885,200	23,71
Hydr.	3,56	3,62	124,795	3,34
Oxyg.	41,44	40,75	1500,000	40,19
	100,00	100,00	3732,955	100,00

(Wœhler et Liebig, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 311.)

ACIDE UREUX. Voy. Oxyde xanthique.

ACIDE URIQUE. $C^{10}H^{4}Az^{4}O^{6}$.

	(a)	(b)	(c)
Azote	39,16	40,000	354,072
Carbone	33,61	34,286	382,185
Oxygène	18,89	22,857	300,000
Hydrogène	8,34	2,857	24,959
	100,00	100,000	1061,216

(a) Bérard, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VII, p. 431. — (b) Prout, *id.*, t. X, p. 379. — (c) Calculé.

Acide urique. $C^{10}H^{4}Az^{4}O^{6}$

	(d)
Azote	33,3[illegible]
Carbone	36,1[illegible]
Oxygène	28,1[illegible]
Hydrogène	2,3[illegible]
	100,0[illegible]

(d) Calculé. — (e) Liebig, *Ann. de Ch* t. LVI, p. 58.

ACIDE VALÉRIQUE. $C^{10}H^{9}O^{3},H$

Syn. : *A. valérianique.*

	(a)	(b)
Carbone	58,1769	58,513
Hydrogène	10,1258	9,932
Oxygène	31,6973	31,553
	100,0000	100,000

	(d)	(e)
Carbone	59,2	59,3
Hydrogène	9,8	9,7
Oxygène	31,0	31,0
	100,0	100,0

(a) (b) Ettling, *Ann. de Ch. et de P* p. 213. — (c) (d) (e) (f) Dumas et S t. LXXIII, p. 132.

ACIDE VANADEUX. Voy. Oxa[illegible] vanadium.

ACIDE VANADIQUE. Voy. Oxa[illegible] vanadium.

ACIDE VÉRATRIQUE. $C^{18}H^{8}O^{[illegible]}$

	Tr.
Carbone	59,95
Hydrogène	5,49
Oxygène	34,56
	100,00

(Schroetter, *Rapp. ann.* de Berzelius, [illegible]

ACIDE XANTHAMILIQUE. Vo[illegible] thamilate de potasse.

ACIDE XANTHIQUE. $2CS^{2}$, $C^{4}H^{[illegible]}$

Syn. : *bisulfocarbonate d'oxyde* [illegible]

	Tr.	Ca[illegible]
Carbone	31,930	32,169
Hydrogène	4,508	4,377
Soufre	56,441	56,440
Oxygène	7,151	7,014
	100,000	100,000

(Zeise, *T. de Ch. org.* de Liebig, t. I, p. 3[illegible]

KANTHOPROTÉIQUE.

$C^{24}H^{42}Az^4O^{14}$.

.....	54,65	2597,6
ne.....	6,45	525,0
.....	14,07	708,0
.....	27,83	1400,0
	100,00	5230,6

T. de Ch. de Dumas, t. VII, p. 444.)

ATE D'ARGENT. C^4HO^6,AqO.

	Tr.	Calc.	
.....	14,74	305,74	14,76
ne.....	0,69	12,48	0,60
.....	15,39	300,00	14,51
argent.	69,21	1454,61	70,13
	100,00	2069,83	100,00

Ann. de Ch. et de Ph., 3e série, t. I,

5. Racine.

	Onces	Gros	Grains
latile.....	»	»	13,33
articulière...	1	»	1,00
f avec un peu de te de potasse.	2	1	20,00
avec un peu de ate de potasse	3	4	»
risqueuse....	1	4	»
gneuse.....	13	6	»
.....	42	»	35,67
	64 onces.		

orff, *Ann. de Ch.*, t. LXXXI, p. 395.)

LINE. $C^6H^4O^2$.

	Tr.	Calc.
.....	64,55	64,55
ne.....	7,27	7,08
.....	28,18	28,37
	100,00	100,00

acher, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1844.)

TE.

Amphibole verte.

	(a)	(b)	(c)
.....	50,00	56,2	48,7
e fer.....	11,00	8,5	20,3
.....	19,25	20,0	9,9
.....	9,75	13,8	14,6
.....	» 75	1,3	1,6
e manganèse	» 50	»	»
.....	3,00	»	»
.....	» 50	»	»
erte.....	5,25	»	2,2
	100,00	99,8	97,3

cher, *Ann. de Ch.*, t. LXVI, p. 328. — ertheim, *Ann. des M.*, 1821, p. 451.

E. Voy. PÉTROSILEX.

ADIPATE DE CHAUX.

	Calc.		Tr.
Acide.....	931,0	66,57	65,86
Base.....	356,0	25,43	25,74
Eau.....	112,5	8,00	8,40
	1399,5	100,00	100,00

ADIPATE DE PLOMB.

	Calc.		Tr.	
Acide.....	931	40,05	»	»
Base.....	1394	59,95	60,40	60,60
	2325	100,00		

(Laurent, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 124.)

ADIPOCIRE. Voy. CHOLESTÉRINE.

ADULAIRE. Voy. FELDSPATH.

ÆDELFORSITE.

Silice.....	60,28
Alumine.....	15,42
Chaux.....	8,18
Oxyde de fer.....	4,46
Magnésie.....	11,07
Manganèse.....	0,42
	99,83

(Retzius, *Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 440.)

ÆGYRINE.

Silice.....	46,571
Chaux.....	5,913
Magnésie.....	5,878
Protoxyde de fer.....	24,384
Manganèse.....	2,068
Soude.....	7,790
Potasse.....	2,961
Alumine.....	3,418
Oxyde de titane.....	2,017
Fluor.....	»
	100,000

(Plantamour, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 747.)

ÆQUINOLITE.

Obsidienne et feldspath soudés.

(*Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 748.)

ÆSCHINITE.

Acide tantalique.....	33,39
Acide titanique.....	11,94
Zircone.....	17,52
Protoxyde de fer.....	17,65
Yttria.....	9,35
Oxyde de lanthane.....	4,76
id. de cerium.....	2,48
Chaux.....	2,40
Eau.....	1,56
	101,05

(Hartwal, *Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 572.)

AÉROLITHES.

(On a adopté l'ordre chronologique.)

A., tombé le 13 septembre 1768, et analysé par les académiciens de ce temps, qui trouvèrent :

Soufre	8,5
Fer	36,0
Terre vitrifiable	55,5
	100,0

(*Ann. de Ch.*, t. XLIII, p. 61.)

AÉROLITHE d'Ensisheim.

Soufre	2
Fer	20
Magnésie	14
Alumine	17
Chaux	2
Silice	42
	97

(BARTHOLD, *Ann. de Ch.*, t. XLIII, p. 64.)

AÉROLITHE. Pierre de Bénarès. Les pyrites contenues et disséminées dans cette pierre contiennent sur 16 grains :

Soufre	2,0	grains.
Fer	10,5	
Nickel à peu près	1,0	
Matière terreuse étrangère	2,0	
	15,5	

Corps globuleux irrégulièrement disséminés dans l'intérieur de la pierre.

Silice	50
Magnésie	15
Oxyde de fer	34
Oxyde de nickel	2½
	101½

Gangue ou enveloppe :

Silice	48,0
Magnésie	18,0
Oxyde de fer	34,0
Oxyde de nickel	2,5
	102,5

(HOWARD, *Ann. de Ch.*, t. XLIII, p. 232.)

AÉROLITHE. Fer de Sibérie.

Silice	27,0
Magnésie	13,5
Oxyde de fer	8.5
Oxyde de nickel	0.5
	49,5

(HOWARD, *Ann. de Ch.*, t. XLIII, p. 263.)

AÉROLITHE. Pierre de Bénarès.

Silice.....
Fer oxydé.....
Magnésie.....
Nickel.....
Soufre, quantité indéterminée

(VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. XLV, p.

AÉROLITHE. Pierre de Bohême.

Silice.....
Magnésie.....
Oxyde de fer.....
Oxyde de nickel.....

(HOWARD, *Ann. de Ch.*, t. XLIII, p. :

AÉROLITHE tombé dans le comté

AÉROLITHE dépouillé autant que ses particules métalliques.

Silice.....
Magnésie.....
Oxyde de fer.....
Oxyde de nickel.....

(HOWARD).

AÉROLITHE tombé à Laigle en Fra

Silice.....
Oxyde de fer.....
Magnésie.....
Oxyde de nickel.....
Soufre.....
Chaux.....

(VAUQUELIN et FOURCROY, *Ann. de Ch.*.

AÉROLITHE. Pierre de Sienne.

Silice.....
Magnésie.....
Oxyde de fer.....
Oxyde de nickel.....

(HOWARD, *Ann. de Ch.*, t. XLVIII, p.

AÉROLITHE. Pierre de Sienne.

Fer métallique.....
Nickel.....
Oxyde noir de fer.....
Magnésie.....
Silice.....
Oxyde de manganèse.....
Perte, plus le soufre et l'oxyd
nickel.....

(KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. LI, p. 15

IE d'Aichstaedt.

.....	19,00
.....	1,50
le fer.....	16,50
e.....	21,50
.....	37,00
y compris le soufre et le l.....	4,50
	100,00

TH, *Ann. de Ch.*, t. LI, p. 161.)

IE de Sclavonie.

.....	96,50
.....	3,50
	100,00

TH, *Ann. de Ch.*, t. LI, p. 162.)

IE d'Alais (15 mars 1806).

.....	32,1
ioir de fer.....	34,0
le nickel.....	2,5
le manganèse.....	2,0
l.....	2,5
e.....	9,0
.....	3,5
.....	1,0
perte.....	18,5
	105,1

), *Ann. de Ch.*, t. LIX, p. 109.)

IE de Valence (15 mars 1806).

dé au minimum.....	30,0
.....	38,0
ie.....	11,0
environ.....	2,0
èse, environ.....	2,0
, environ.....	2,0
l.....	2,5
quantité inappréciée.....	3,0
	90,5

D, *Ann. de Ch.*, t. LIX, p. 39.)

IE d'Apt (Vaucluse).

.....	34,00
.....	38,03
ie.....	14,50
.....	9,00
èse.....	0,83
.....	0,33
perte.....	3,34
	100,00

l, *Ann. de Ch.*, t. LXIX, p. 316.)

AÉROLITHE tombé le 13 mai 1807 dans le district de Jucknow en Smolensk.

Fer métallique.....	17,60
Nickel métallique.....	0,40
Silice.....	38.00
Magnésie.....	14,25
Alumine.....	1,00
Chaux.....	0,75
Oxyde de fer.....	25,00
Perte, y compris un peu de soufre et une trace de manganèse.....	3,00
	100,00

(KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. LXX, p. 182.)

AÉROLITHE tombé à Stannern en Moravie, le 22 mai 1808.

Silice.....	46,25
Alumine.....	7,12
Fer oxydé.....	27,00
Chaux.....	12,13
Magnésie.....	2,50
Chrome, quantité indéterminée....	»
Soufre, eau et perte.....	5,00
	100,00

(MOSER.)

Silice.....	50
Chaux.....	12
Alumine.....	9
Oxyde de fer.....	29
Oxyde de manganèse..... } Oxyde de nickel..... }	traces.
	100
Soufre (un atome).	»

(VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. LXX, p. 324.)

AÉROLITHE tombé à Weston, dans l'Amérique septentrionale.

Silice.....	41,00
Soufre.....	2,33
Acide chromique.....	2,33
Alumine.....	1,00
Chaux.....	3,00
Magnésie.....	16,00
Oxyde de fer.....	30,00
Oxyde de manganèse.....	1,34
Perte.....	3,00
	100,00

Cette pierre contient en outre 70 pour 100 de fer métallique contenant du nickel, fer qu'on a séparé avant l'analyse par le barreau aimanté.

(WARDEN, *Ann. de Ch.*, t. LXXIII, p. 298.)

Aérolithe tombé le 3 septembre 1808 à Lissa, en Bohême.

Fer	29,00
Nickel	0,50
Manganèse	0,25
Silice	43,00
Magnésie	22,00
Alumine	1,25
Chaux	0,50
Soufre et perte	3,50
	100,00

(Klaproth, *Ann. de Ch.*, t. LXXIV, p. 93.)

Aérolithe tombé dans les environs de Langres, le 3 octobre 1815.

Silice	33,90
Fer oxydé	31,00
Magnésie	32,00
Chrome	2,00
	98,90

(Vauquelin, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. I, p. 58.)

Aérolithe tombé à Maira (États-Unis), en août 1823.

Silice	29,5
Alumine	4,7
Chaux	trace.
Magnésie	24,8
Chrome	4,0
Fer	14,9
Nickel	2,3
Soufre	18,3
	98,5

(Webster, *Ann. of Phil.*, 1824, p. 236.)

Aérolithe tombé dans l'État de Maryland.

— Partie pierreuse.

Silice	59,60
Magnésie	10,40
Chaux	1,80
Oxyde de fer	24,60
Oxyde de nickel	3,20
Soufre	5,08
Alumine	0,20
	104,88

— Partie métallique.

Oxyde de fer	96,00
Oxyde de nickel	4,20
Silice	13,84
Soufre	trace.
	114,04

(G. Chilton.)

Aérolithe de Bitbourg.

Fer	7[illegible]
Soufre	[illegible]
Nickel	[illegible]
Cobalt	[illegible]
Sélénium	tr
Silicium	[illegible]
Charbon	tr
Silice, alumine, etc.	[illegible]
	10[illegible]

Aérolithe de Lenarto en Hongrie.

Fer	9[illegible]
Nickel	[illegible]
Cobalt	[illegible]
Fer sulfuré	[illegible]
Sélénium	tr
	10[illegible]

(John, *Bulletin des Sc.* de Férussac, t. VII, p. [illegible]

Aérolithe de Jonzac.

Oxyde de fer	3[illegible]
Silice	4[illegible]
Alumine	[illegible]
Chaux	[illegible]
Oxyde de manganèse	[illegible]
Magnésie	[illegible]
Soufre	[illegible]
Chrome	[illegible]
	10[illegible]

(Laugier, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIII, p. 441

Aérolithe de Kostriz, en Russie, le 13 tobre 1819.

Silice	38,[illegible]
Magnésie	29,[illegible]
Alumine	3,[illegible]
Protoxyde de fer	4,[illegible]
Oxyde de manganèse	1,[illegible]
Oxyde de chrome	0,[illegible]
Fer	17,[illegible]
Nickel	1,[illegible]
Soufre	2,[illegible]
	99,[illegible]

(Stromeyer, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XV, p. [illegible]

Aérolithes. Fer de Pallas.

Oxyde de fer	[illegible]
Silice	[illegible]
Magnésie	[illegible]
Soufre	[illegible]
Nickel	[illegible]
Chrome	tr
Perte	[illegible]
	[illegible]

(*Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVIII, p. 206.)

ES.

	(1)	(2)	(3)
.....	92,72	92,72	92,72
.....	5,50	5,50	5,10
.....	1,00	»	»
.....	0,78	»	»
.....	trace.	»	»
	100,00		

e Chatonnay. — (2) A. de l'Aigle. — (3) A. de

w. de Ch. et de Ph., t. XVIII, p. 205.)

E de Juvénas, le 15 juin 1821.

.....	40,0
e fer.....	23,5
e manganèse.....	6,5
.....	10,4
.....	9,2
.....	1,0
B.....	0,8
.....	0,5
.....	0,2
.....	0,1
dispensable.....	3,0
nt on ignore la cause.....	4,8
	100,0

, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIX, p. 269.)

E d'Épinal, le 13 septembre 1822.

.....	1,40
é.....	2,50
.....	0,09
e chrome.....	0,01
e nickel.....	0,02
.....	0,17
potasse	0,50
	4,70

E, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXI, p. 327.)

: de Courlande, près du lac de hen, le 12 juillet 1820.

.....	26,0
.....	2,0
.....	3,5
.....	33,2
e de fer.....	22,0
.....	10,8
.....	1,3
.....	0,7
.....	0,5
B.....	trace.
	100,0

Ann. de Ch. et de Ph., t. XXI, p. 407.)

Aérolithes tombés l'un (1) à Lippa (Pologne), le 30 juin 1820, l'autre (2) à Zoborzyca, en Volhynie, le 30 mars 1818.

	(1)	(2)
Oxyde de fer.....	40,00	45,00
Silice.....	34,00	41,00
Magnésie.....	17,00	14,90
Soufre.....	6,80	4,00
Alumine.....	1,00	0,75
Nickel.....	1,50	1,00
Chrome.....	1,00	0,75
Chaux.....	0,50	2,00
Traces de cuivre et de manganèse.		
	101,80	109,40

Aérolithes. Fer météorique de Brahin.

Fer pur.....	87,35	91,50
Silice.....	6,30	3,00
Nickel.....	2,50	1,50
Magnésie.....	2,10	2,00
Soufre.....	1,85	1,00
Chrome.....	0,50	traces seulement.
	100,60	99,00

(Laugier, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXV, p. 220.)

Aérolithe de Ferrare, en 1824.

Peroxyde de fer.....	43,00
Silice.....	41,75
Magnésie.....	16,00
Chrome oxydé.....	1,50
Oxyde de nickel.....	1,25
Soufre.....	1,00
	104,50

(Laugier, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXIV, p. 141.)

Aérolithes. Noyau pierreux tombé dans le cercle de Sterletamak, gouvernement d'Orembourg, en janvier 1825.

Oxyde rouge de fer.....	70,00
Oxyde de manganèse.....	7,50
Magnésie.....	6,25
Alumine.....	3,75
Silice.....	7,50
Perte.....	5,00
	100,00

(Nelioubin, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXIX, p. 429.)

Aérolithe de Drake-Creek, dans le Tennessee (Amérique), le 9 mai 1827.

Silice.....	40,000
Protoxyde de nickel.....	2,166
Magnésie.....	23,833
A reporter....	65,999

Report.....	65,999
Alumine.....	2,466
Protoxyde de chrome.....	0,833
Fer.....	12,000
Peroxyde de fer.....	12,200
Soufre.....	2,433
	95,931
Perte.....	4,069
	100,000

(*Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLV, p. 416.)

Aérolithes. Pluie de terre tombée à Orléans, le 1er octobre 1829.

Oxyde de fer.
Silice.
Alumine
Chaux.
Acide carbonique.

(Fourcroy, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLV, p. 418.)

Aérolithes. Pluie de terre tombée à Siene, le 16 mai 1830.

Matière organique végétale.
Carbonate de fer.
Manganèse.
Carbonate de chaux.
Alumine.
Silice.

(Giuli, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLV, p. 419.)

Aérolithes. Masse de fer découverte en 1833, dans les environs de Magdebourg.

	(1)	(2)
Fer.....	76,77	74,60
Molybdène.....	9,97	10,10
Cuivre.....	3,40	4,32
Cobalt.....	3,25	3,17
Nickel.....	1,15	1,28
Manganèse.....	0,02	0,01
Arsenic.....	1,40	2,47
Silice.....	0,35	0,39
Phosphore.....	1,25	2,27
Soufre.....	2,06	0,94
Carbone.....	0,38	0,48
	100,00	100,00

(1) Variété à gros grains. — (2) Variété à grains fins.

(Stromeyer, *Inst.*, 1834.)

Aérolithe tombé le 16 septembre 1843, près du village de Kleinwenden (district de Nordhausen).

Soufre.....	2,09
Phosphore.....	0,02
Fer.....	23,90
Nickel.....	2,37
Étain.....	0,08
A reporter....	28,46

Report.....	2[illegible]
Cuivre.....	[illegible]
Oxyde chromique.....	[illegible]
Acide silicique.....	3[illegible]
Magnésie.....	2[illegible]
Oxyde ferreux.....	[illegible]
Alumine.....	[illegible]
Chaux.....	[illegible]
Oxyde manganeux.....	[illegible]
Potasse.....	[illegible]
Soude.....	[illegible]
	10[illegible]

(Rammelsberg, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846

Aérolithe d'Alabama, dans le comt Clarke, près de Clairbonne.

Fer.....	66[illegible]
Nickel.....	24[illegible]
Chrome et manganèse.....	3[illegible]
Soufre.....	4[illegible]
Chlore.....	1[illegible]
	99[illegible]

(Jackson, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 67.)

Aérolithes tombés en grand nombre les environs du cap de Bonne-Espér

Silice.....	9[illegible]
Oxyde ferreux.....	3[illegible]
Magnésie.....	4[illegible]
Alumine.....	[illegible]
Chaux.....	[illegible]
Oxyde nicolique.....	[illegible]
Oxyde chromique.....	[illegible]
Soufre.....	[illegible]
Eau.....	[illegible]
	10[illegible]

(Faraday, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 68.)

Aérolithe tombé le 12 juin 1841, au virons de Château-Renaud.

Nicolure de fer.....	[illegible]
Alivine.....	[illegible]
Minéral insoluble.....	3[illegible]
Pyrite de fer.....	[illegible]
	[illegible]

(Dufrénoy, *R. sc. et ind.*, t. XII, p. 126.)

Aérolithes.

	(1)	
Soufre.....	1,897	1[illegible]
Phosphore.....	0,005	
Fer.....	11,068	12[illegible]
Nickel et cobalt.....	1,242	1[illegible]
Cuivre et étain.....	0,025	0[illegible]
Acide silicique.....	39,304	38[illegible]
Oxyde ferreux.....	15,296	10[illegible]
A reporter...	68,834	64[illegible]

(1 A. d'Utrecht. — (2) A. d'Amérique

Report....	68,834	64,864
anganeux et oxyde		
que.....	0,609	2,310
hromique.....	0,656	1,374
uivrique et oxyde		
que.....	0,256	2,328
.....	2,252	4,807
.....	24,366	22,789
.....	1,480	0,700
.....	1,395	0,594
.....	0,152	0,025
	100,000	99,791

ER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1847.)

ER MÉTÉORIQUE.

E de Juvénas.

.....	49,23
.....	12,55
de fer.....	1,21
e de fer.....	20,33
.....	0,16
.....	10,23
.....	6,44
.....	0,63
.....	0,12
osphorique.....	0,28
anique.....	0,10
chrome.....	0,24
.....	0,09

ERG, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849,

TE. V. ARGENT ANTIMONIÉ SULFURÉ.

ATHOLITE.

'alc glaphique; pierre de lard; lar-te; bildstein; pagodite; onchosine.

	(1)	(2)	(3)	(4)
...	56,00	55,50	49,82	52,52
...	29,00	31,00	29,60	30,88
...	7,00	5,25	6,80	6,38
...	2,00	2,00	6,00	3,82
fer.	1,00	1,25	1,50	0,80
...	5,00	5,00	5,50	4,60
	100,00	100,00	99,22	99,00

(5)	(6)	(7)	
54,50	55,0	64,3	
34,25	33,0	0,5	
6,25	7,0	0,2	protox., manganèse.
»	»	32,4	magnésie.
0,50	0,5	2,3	
4,00	3,0	0,7	
99,50	98,5		

aune de Chine, par VAUQUELIN, *Ann. de* IX, LXXXII, LXXXVIII. — (2) A. rouge de JOHN. — (3) *Id.*, par THOMSON. — (4) On-ar KOBELL. — (5) (6) A. rouge de Nagyag, OTH. — (7) A. de Chine, par SCHNEIDER, de Millon et Reiset, 1849, p. 262.

AGALMATHOLITE.

	(a)	(b)
Silice.....	0,612	0,610
Alumine.....	0,044	0,050
Chaux.....	0,028	0,030
Magnésie.....	0,264	0,254
Protoxyde de fer.....	0,042	0,042
Protoxyde de magnésie....	0,008	0,009
	0,998	0,995

(*a*) WACKENRODER. — (*b*) HOLGER.

(*Journ.* d'ERDMANN, t. X, p. 446.)

AGAPHITE. Voy. TURQUOISE.

AGARICS. Voy. CHAMPIGNONS.

AGARIC MINÉRAL. Voy. FARINE FOSSILE.

AGATE.

Syn. : *Quartz agate; onyx; calcédoine, cornaline; sardoine; saphirine; chrysoprase; héliotrope; plasma; œil de chat; quartz néopètre.*

AGATE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice.....	99	96,16	96,75	94,00
Alumine.....	»	0,08	0,25	3,50
Chaux.....	»	0,83	»	»
Oxyde de fer...	»	0,08	0,50	0,75
Oxyde de nickel.	»	1,00	»	»
Eau.....	»	»	2,50	»
Perte.....	1	1,85	»	1,75
	100	100,00	100,00	100,00

(1) Calcédoine, par TROMMSDORF, *Syst. de Ch.*, par Thomson, t. III, p. 355. — (2) Chrysoprase, par KLAPROTH. — (3) Plasma. — (4) Cornaline de Bindheim.

AGATE. Œil de chat.

	(a)	(b)	(c)
Silice.....	95,00	94,50	86,08
Alumine.....	1,75	2,00	4,11
Chaux.....	1,50	1,50	1,46
Oxyde de fer.....	0,25	0,25	7,63
Perte.....	1,50	1,75	1,02
	100,00	100,00	100,00

(*a*) (*b*) KLAPROTH, *Journ. des Mines*, thermidor an IV, p. 14. — (*c*) GUYTON DE MORVEAU, *Journ. des Mines*, mai 1810, p. 367.

AGATE. Saphirine de Fiskenaes, dans le Groënland.

Alumine.....	63,41
Silice.....	14,51
Magnésie.....	16,85
Chaux.....	0,38
Protoxyde de fer.....	3,92
Oxyde de manganèse.....	0,53
Eau ou perte par la chaleur.....	0,49
	99,79

(STROMEYER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XX, p. 372.)

AGATE. Cornaline.

Oxyde ferrique	0,0500	p. 100.
Alumine	0,0810	»
Magnésie	0,0880	»
Potasse	0,0043	»
Soude	0,0750	»
	0,2983	

(HEINTZ, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1845.)

AGATE. Chrysoprase.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice	288,50	84,00	95,0	168
Magnésie	0,25	3,00	1,2	»
Alumine	»	12,00	»	15
Chaux	2,50	1,55	1,7	»
Oxyde de fer	0,25	11,00	cuivre 0,6	10
Oxyde de nickel	3,00	37,00	»	»
Perte	5.50	91,50	»	»
	300,00	240,05	98,5	193

(1) C., par KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. Ier, p. 178. — (2) Chrysoprase verte, par KLAPROTH, *id.* — (3) C. par ACHARD, *Elém. de Ch.* de Chaptal, t. II, p. 131. — (4) C. par TROMMSDORF, *Ann. de Ch.*, t. XXXIV, p. 130.

AGÉDOILE. Voy. ASPARAGINE.

AGUSTITE. Voy. ÉMERAUDE.

AIGUE-MARINE. Voy. ÉMERAUDE.

AIL. Cendres.

Potasse	33,0
Sulfate de potasse mêlé d'hydrochlorate de potasse	58,0
Alumine	2,0
Phosphate de chaux	15,6
Oxyde de fer	1,5
Magnésie	9,0
Chaux	14,0
Silice	8,0
	141,1

AIL FRAIS.

Mucilage	520
Albumine	37
Matière fibreuse	48
Eau par estimation	801
	1406

(CADET, *Syst. de Ch.*, par Thomson, t. IV, p. 312.)

AIL. (Ornithogalum caudatum) racine.

Corps volatil âcre.
Chlorophylle résineuse.
Très-peu de tannin.
Matière extractive.
Gomme voisine de la bassorine.
Fibre ligneuse.
Sel végétal à base de chaux.
Peu d'hydrochlorate de potasse.
Point de scillitine, et en général, matière amère.

(HUNEFELD, *Nouv. Journ.* de Tromm p. 101.)

AIMANT. Voy. OXYDES DE FER.

AIR ATMOSPHÉRIQUE.

	(a)	(b)
Azote	66	73
Oxygène	44	27

	(e)	(f)	(g)
Azote	77	79	76,7
Oxygène	23	21	23,2

(a) SCHEELE. — (b) LAVOISIER. — (c (d) (e) MARTY. — (f) HUMBOLDT et GAY (g) SHUCKBURG. — (h) CAVENDISH, *Syst.* Thomson, t. III, p. 207.)

AIR ATMOSPHÉRIQUE.

Oxygène	0,2304	0,20
Azote	0,7699	0,78
	1,0000	0,99

(DUMAS et BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch* 3e série, t. III, p. 257.)

AIR ATMOSPHÉRIQUE. Air de divers

	(1)
Paris	230
Bruxelles	230
Genève	229
Berne	229
Faulhorn	229
Groningue	229
Copenhague	230
Mer du Nord	226

(1) Oxygène. — (2) Azote.

(LEWY, *C. R.*, t. XVII.)

AIR ATMOSPHÉRIQUE. Air renferm œufs nouvellement pondus.

Oxygène	17
Azote, etc.	82
	100

AIR ATMOSPHÉRIQUE. Air renfermé œufs âgés de plusieurs semaines

Oxygène	21,7	20,9	21,1	2
Azote, etc.	78,3	79,1	78,9	7
	100,0	100,0	100,0	10

(GRIEPENKERL, *R. sc. et ind.*, t. VIII, p.

'eau des quantités d'air dissoutes par l'eau de la mer et de la composition variable de cet air. (Les parties sont estimées en centimètres cubes.)

TES.	A 5 H. DU MATIN. Total du gaz dissous dans une même quantité d'eau.	A 5 H. DU MATIN. Composition.	DE 11 H. A 12 H. Total du gaz.	DE 11 H. A 12 H. Composition.	VERS 5 H. DU SOIR. Total du gaz.	VERS 5 H. DU SOIR. Composition.	EXPÉRIENCES DIVERSES.
st 28 ars.	c.c. 100,00	C. 10,00 Oxy. 29,70 Azote 60,30	c.c. 100,00	C. 10,00 Oxyg. 29,07 Azote 60,03	c.c. 100,00	C. 10,00 Oxyg. 29,07 Azote 60,03	
nars.	110,05	C. 7,51 O. 33,99 A. 69,01	112,00	C. » O. » A. »	117,60	C. 10,58 O. 38,60 A. 68,42	
nars.	113,20	C. 12,45 O. 34,30 A. 66,45	.....	C. » O. » A. »	124,07	C. 16,20 O. 39,00 A. 69,50	
nars.	109,08	C. 12,08 O. 33,30 A. 64,42	.....	C. » O. » A. »	115,03	C. 11,53 O. 37,35 A. 66,42	
avril.	118,62	C. 11,82 O. 37,40 A. 68,98	.....	C. » O. » A. »	131,05	C. 17,00 O. 41,30 A. 63,20	
avril.	108,07	C. 10,87 O. 33,23 A. 64,60	.....	C. » O. » A. »	134,05	C. 16,10 O. 45,00 A. 73,40	
avril.	131,04	C. 17,10 O. 40,00 A. 74,30	.....	C. » O. » A. »	137,07	C. 13,77 O. 44,00 A. 79,63	
avril.	131,03	C. 17,60 O. 39,80 A. 73,90	.....	C. » O. » A. »	126,01	C. 15,20 O. 39,90 A. 71,00	
avril.	127,00	C. 13,09 O. 40,00 A. 73,00	.....	C. » O. » A. »	150,00	C. 12,07 O. 53,06 A. 83,07	
avril.	113,02	C. 11,03 O. 33,06 A. 68,03	.....	C. » O. » A. »	130,00	C. 14,03 O. 41,04 A. 74,03	
avril.	»	Aucune expérience, c'est le jour de Pâques.		C. » O. » A. »	»	C. » O. » A. »	
avril.	124,07	C. 12,40 O. 38,20 A. 74,10			138,10	C. 75,05 O. 43,07 A. 77,09	
avril.	130,00	C. 13,00 O. 38,60 A. 78,40			.....	C. Pas O. d'expé- A. riences.	
mai.	140,00	C. Pas O. d'expé- A. riences.			146,00	C. 17,50 O. 45,00 A. 83,50	
mai.	140,00	C. 21,00 O. 38,04 A. 80,06	Temps pluvieux. Couvert.		140,00	C. 15,40 O. 38,60 A. 86,00	
mai.	121,00	C. 13,03 O. 33,08 A. 73,09	Le temps passe au beau.		146,00	C. 14,60 O. 46,00 A. 85,40	

EAU DES FLAQUES avant l'action solaire. Total.	Composit.	EAU DES FLAQUES après l'action solaire. Total.	Composit.
c.c. 132,20	C. 43,62 O. 21,25 A. 67,32	c.c. 145,00	C. 11,60 O. 76,04 A. 57,36
132,90	C. 42,53 O. 20,78 A. 69,59	144,90	C. 11,59 O. 74,65 A. 58,66

Composition du gaz qui se dégage spontanément de l'eau des flaques sous l'influence solaire.
Acide carbonique, 2 pour 100.
Le reste du gaz contient :

Oxygène....	47,80
Azote.....	52,20
Total...	100,00

Le gaz atmosphérique qui repose sur l'eau des flaques, déduction faite de l'acide carbonique qu'il peut contenir, est formé de :

Oxygène.....	23,67
Azote.....	76,33
Total...	100,00

Analyse de l'air dissous dans de l'eau douce bien aérée, après l'influence solaire du 23 mai.

Total du gaz..... 193 { C. 13.50 / O. 76,80 / A. 102,70

Air atmosphérique.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Azote....	79,00	82,848	86,0	80,0
Oxygène..	20,77	17,067	8,0	6,0
Ac. carb..	0,23	0,085	6,0	14,0
	100,00	100,000	100,0	100,0

(1) Air d'écurie, par Boussingault, *C. R.*, t. XI.— (2) (3) (4) Air pris dans une citerne où l'on conservait de l'huile depuis deux ans, par Raynaud et Jacquez, *Ann. de Ch.*, t. LVI, p. 55.

Air atmosphérique.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Acid. carbonique	56,00	56,0	34,0	70,0
Azote.....	44,00	39,0	59,0	26,0
Oxygène.....	»	5,0	10,0	4,0
	100,00	100,0	100,0	100,0

(1) Air d'une pomme mûre. — (2) (3) Air d'une pomme verte. — (4) Air des coings verts.

Air atmosphérique.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Ac. carbon.	68,0	68,0	93,0	90,0	95.0
Azote.....	30,0	27,0	7,0	10,0	5,0
Oxygène..	2,0	5,0	»	»	»
	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0

(1) Air d'une poire mûre. — (2) Air d'une poire verte. — (3) (4) Air de raisins noirs. — (5) Air de raisins verts.

(Frémy, *C. R.*, t. XIX.)

Air atmosphérique. 10,000 volumes d'air contiennent :

	Maximum.	Minim.	Moyenne.
Ac. carboniq.	5,05	3.51	4,188
Oxygène....	2110,00	2060,00	2086,40
Hydrogène...	2,22	0,92	1,48

(Verves, *R. sc. et ind.*, t. VI, p. 121.)

Air atmosphérique. Une aspiration dans les poumons y introduisit 13 pouces cubes d'air atmosphérique ainsi composé :

Azote.....	9,5
Oxygène.....	3,4
Acide carbonique.....	0,1

Air atmosphérique. L'expiration immédiate de l'air précédent a rejeté 12,75 pouces cubes d'air ainsi composé :

Azote.....	9,30
Oxygène.....	2,20
Acide carbonique.....	1,25

Air atmosphérique. On a, pendant nute, aspiré et expiré, en 19 fois, 16 cubiques d'air ordinaire; ce volu réduit à 152 pouces. La compos l'air était celle-ci :

Avant l'inspiration.

Azote.....	117,0
Oxygène.....	42,4
Acide carbonique....	1,6
	161,0 pouc

Après l'expiration.

Azote.....	111,6
Oxygène.....	23.0
Acide carbonique....	17,7
	152,3 pouc

(Humphry Davy, *Ann. de Ch.*, t. XLV, p. 9

Air atmosphérique. Air limité où complie la combustion du charbo

Azote.....	
Acide carbonique.....	
Oxygène.....	
Oxyde de carbone.....	

(Lassaigne, *Annuaire* de Millon et Rei p. 40.)

Air atmosphérique. Air respiré.

	(1)
Oxygène.....	19,80
Azote.....	79,58
Acide carbonique.....	0.62
	100,00

(1) Air recueilli au plafond. — (2) *Id.* du sol.

(Lassaigne, *Annuaire* de Millon et Rei p. 154.)

AKANTICONNE. Voy. Épidote.

ALABANDINE. Voy. Manganèse

ALABASTRITE. Voy. Chaux car

ALBATRE CALCAIRE. Voyez carbonatée.

ALBATRE GYPSEUX. Voy. Ch fatée.

ALBINE. Voy. Apophyllite.

E. $3(Al^2O^3,3SiO^3) + NaO,SiO^3$.

Cleavelandite; péricline; tétartine; ; feldspath vosgien; pierre d'Ama-

	(1)	(2)	(3)
.....	67,99	70,48	69,90
e.....	19,61	18,45	19,43
.....	11,12	10,50	10,47
.....	»	»	»
.....	0,66	0,55	»
le fer....	0,70	»	0,20
	100,08	99,98	100,00

	(4)	(5)	(6)
.....	67,94	67,99	65,32
e.....	18,93	19,61	17,89
.....	9,99	11,12	2,81
.....	2,41	»	13,05
.....	0,15	0,66	0,19
le fer.....	0,48	»	0,49
	99,90	99,38	99,75

ite de Finlande, par TINGSTROM, *Tr. de Min.*, RÉNOY, t. III, p. 365. — (2) A. fibreuse), par ROSE. — (3) Péricline du Saint-Goth., CLOW. — (4) A. de Zœblitz, par GMELIN. — a Dauphiné, par BRÉDIF. — (6) Pierre d'A- de l'Oural, par ABICH, *R. sc. et ind.*, t. XVI,

Feldspath.

	(1)	(2)	(3)
erreux....	»	»	1,80
.....	62,97	68,00	48,83
e.....	22,29	22,00	32,00
.....	2,16	trace.	trace.
ie.....	0,54	0,40	4,61
.....	3,69	0,70	12,76
.....	8,45	7.80	»
	100,00	98,90	100,00

	(4)	(5)	(6)	(7)
er-				
..	0,16	0,28	trace.	trace.
...	64.50	68,46	68.60	68.84
e..	23,77	19,30	19,25	20,53
...	4,78	0,68	trace.	trace.
ie..	»	trace.	»	»
...	1,29		»	»
...	8,50 perte.	11,27	»	9,12
	100,00	99,99		

de Ténériffe, par CH. DEVILLE, *C. R.*, t XIV. . du Mont-Rose, par DELESSE, *Tr. de Min.* ÉNOY, t. III. p. 271. — (3) F. vosgien, par le -(4) Aventurine de Norwége, par SCHÉERER, *nn.* de Berzelius, 1846. — (5) (6) (7) F. té d'Arendal, par G. ROSE, *Ann. de Ch. et de* XIV, p. 19.

ALBITE. Feldspath.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice.....	67,92	68,4	68,45	63,80
Alumine.....	18,50	20,8	18,74	21,31
Oxyd. ferrique	» 50	0,1	0,27	»
Chaux.....	0,85	0,2	0,50	0,47
Magnésie....	0,42	»	0,18	»
Soude.....	8,01	10,5	11,24	12,04
Potasse.....	2,55	»	0,65	1,98
	98,75	100,0	100,03	99,60

	(5)	(6)	(7)	(8)
Silice.....	52,30	52,45	52,20	68,23
Alumine....	29,00	29,85	29,05	18,30
Oxyd. ferriq.	1,93	1,00	0,80	1,01
Chaux.....	11,69	11,70	12,10	1,26
Magnésie...	0,15	0,16	0,13	0,51
Soude.....	4,01	3,90	4,70	7,99
Potasse.....	0,52	0,60		2,53
	99,60	99,66	98,98	99,83

(1) F. de la galerie profonde au vieux Prince, par KERSTEN, *R. sc. et ind.*, t. XXVII, p. 347. — (2) F. de Chesterfield, par LAURENT et HALM, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LX, p. 331. — (3) F. de Miask, par ABICH, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 251. — (4) F. rouge de Finlande, par CHODNEW, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846. — (5) (6) (7) F. d'Egersund (Norwége), par KERSTEN, *id.*, 1846. — (8) F. par HERMANN, *Ann.* de Pogg.

ALBUMINATE D'ARGENT.

Oxyde d'argent....	0,0787	8,84	0,0551	8,97
Albumine..	0.8127	91.16	0,5394	91.03
	0.8914	100,00	0,6145	100,00

ALBUMINATE DE CUIVRE.

Oxyde de cuivre.....	0,025	3,045
Albumine.....	0,796	96,955
	0,821	100,000

(MULDER, *Répert. de Ch. et de Ph.*, t. I, p. 327.)

ALBUMINATE DE CUIVRE ET DE POTASSE.

Albumine.....	89,40
Potasse.....	7,56
Bioxyde de cuivre.....	3,04
	100,00

(LASSAIGNE, *C. R.*, t. XIII.)

ALBUMINATE DE PLOMB.

Oxyde de plomb.....	6,815	12,305
Albumine.....	93,185	87,695
	100,000	100,000

(MULDER.)

ALBUMINE ANIMALE.

	(a)	(b)	(c)
Carbone	52,9	52,88	52,70
Hydrogène	7,5	7,19	7,06
Oxygène	24,0	24,38	24,69
Azote	15,6	15,55	15,55
	100,0	100,00	100,00

(a) THÉNARD et GAY-LUSSAC, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIII, p. 230. — (b) (c) BRACONNOT, *id.*, 3e série, t. XII, p. 222.

ALBUMINE ANIMALE.

	(1)	(2)
Carbone	52,64	52,50
Hydrogène	7,31	7,26
Azote	16,48	16,65
Soufre	1,61	1,57
Oxygène	21,76	21,82
Cendres (phosphate de chaux)	0,20	0,20
	100,00	100,00

	(3)	(4)
Carbone	53,55	53,31
Hydrogène	7,10	6,66
Azote	15,32	15,69
Soufre	1,55	1,57
Oxygène	22,29	22,28
Cendres (phosphate de chaux)	0,19	0,19
	100,00	100,00

(1) (2) A. de la chair d'un brochet. — (3) (4) A. *id.* d'un poulet.

(WEIDENBUSCH, *R. sc. et ind.*, janvier 1848, p. 98.)

ALBUMINE ANIMALE.

	(1)	(2)
Carbone	53,850	55,461
Hydrogène	6,983	7,201
Azote	15,673	15,673
Oxygène, Soufre, Phosphore	23,494	21,665
	100,000	100,000

	(3)	(4)
Carbone	55,097	55,000
Hydrogène	6,880	7,073
Azote	15,681	15,920
Oxygène, Soufre, Phosphore	22,342	22,007
	100,000	100,000

(1) (2) (3) A. extraite du sérum du sang. — (4) A. du sang.

ALBUMINE ANIMALE.

	(1)
Carbone	54,920
Hydrogène	7,022
Azote	15,839
Oxygène, Soufre, Phosphore	22,537
	100,318

	(3)
Carbone	54,101
Hydrogène	6,947
Azote	15,660
Oxygène, Soufre, Phosphore	23,292
	100,000

(1) A. du liquide d'une hydrocèle. — (2 abcès. — (3) A. du pus. — (4) A. d'une lic dropique.

(SCHERER, *R. sc. et ind.*, t. VIII, p. 28.)

ALBUMINE ANIMALE.

	(1)	(2)
Carbone	53,54	53,40
Hydrogène	7,08	7,20
Azote	15,82	15,70
Oxygène, etc.	23,56	23,70
	100,00	100,00

	(4)	(5)
Carbone	53,32	53,37
Hydrogène	7,29	7,10
Azote	15,70	15,77
Oxygène, etc.	23,69	23,76
	100,00	100,00

(1) Sérum de mouton. — (2) *Id.* de bœuf. de veau. — (4) *Id.* d'homme. — (5) Albu blanc d'œuf. — (6) *Id.* de la farine.

(DUMAS et CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VI, p. 411.)

ALBUMINE ANIMALE. $C^{25}Az^{13}H^{24}O^{17}$.

	(1)
Azote	15,843
Carbone	54,398
Hydrogène	7,024
Oxygène	22,744
	100,009

	(3)
Azote	15,50
Carbone	54,56
Hydrogène	7,06
Oxygène	22,88
	100,00

(1) A. du sang, par J. MULDER, *Répert. de Ph.*, p. 326. — (2) (3) A. des œufs, *id.*, 22. — (4) A. de la soie, p. 319.

ANIMALE.

	(1)	(2)	(3)
.....	52,88	52,70	52,92
e.....	7,19	7,06	7,15
.....	15,55	15,55	15,65
etc.....	24,38	24,69	24,28
	100,00	100,00	100,00

lbumine soluble. — (3) Albumine inso-

. *R.*, t. XVIII.)

IE VÉGÉTALE.

	(1)	(2)	(3)
.....	54,74	55,04	54,78
e.....	7,77	7,23	7,34
.....	15,85	15,92	16,61
et soufre.	21,64	21,80	21,27
	100,00	99,96	100,00

	(4)	(5)	(6)
.....	54,85	57,03	53,74
e.....	6,96	7,53	7,11
.....	15,88	13,45	15,66
et soufre.	22,39	21,96	23,50
	100,08	99,97	100,01

seigle. — (2) (3) A. du blé. — (4) A. de égétale. — (5) (6) A. de la farine.

org. de Liebig, t. III, p. 259.)

VÉGÉTALE. A. du froment.

.....	52,6	52,7
e.....	6,9	7,0
.....	18,4	18,4
.....	22,1	21,9
	100,0	100,0

ELT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXV, p. 306.)

VÉGÉTALE. A. du froment.

.....	»	»	53,74
e.....	»	»	7,11
.....	15,66	15,58	»
etc.....	»	»	»

.....	»	53,74
e.....	»	7,11
.....	15,72	15,65
etc.....		23,50
		100,00

CANOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, 410.)

UTINE.

ALBUMINE VÉGÉTALE. Albumines diverses.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Cendres....	0,89	1,40	1,68	»
Soufre.....	0,78	0,96	1,76	1,79
Carbone....	52,00	53,06	51,91	51,88
Hydrogène..	6,75	7,21	7,15	7,13

	(5)	(6)	(7)
Cendres.....	1,30	1,00	1,160
Soufre.....	1,38	1,31	1,283
Carbone.....	50,81	52,74	52,760
Hydrogène.....	7,09	7,14	7,280

(1) A. des pois. — (2) A. des pommes de terre. — (3) (4) A. des œufs — (5) A. du sérum du bœuf. — (6) A. du sang artériel d'un cheval. — (7) A. d'un sang veineux de cheval.

(RULLING, WALTHIER, VERDEIL, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 679, 680.)

ALCALI MINÉRAL. Voy. SOUDE CARBONATÉE.

ALCARGÈNE. $C^4H^8O^2Az^2$.

	Tr.	Calc.	
Carbone.....	16,97	17,84	16,67
Hydrogène.....	4,88	5,09	4,76
Oxygène.....	27,43	23,36	27,28
Arsenic.....	50.72	53,71	51,29
	100,00	100,00	100,00

(BUNSEN, *T. de Ch. org.* de Liebig, t. I, p. 477.)

ALCARSINE. Voy. OXYDE DE CACODYLE.

ALCOOL. $C^4H^6O^2$.

Carbone.....	43,65
Oxygène.....	37,85
Hydrogène.....	14,94
Azote.....	3,52
Cendres.....	0,04

(DEYEUX, VAUQUELIN et BERTHOLLET, *Ann. de Ch.*, t. LXII, p. 234.)

ALCOOL. 81gr,37 d'alcool aqueux, d'une densité de 0,8302, décomposés par le feu en vase clos ont produit :

	gr.
Gaz hydrogène oxycarburé réduit à la sécheresse extrême.....	59,069
Eau.....	17,771
Huile.....	0,410
Charbon.....	0,050
Alcool de Richter.....	0,650
	77,950
Perte.....	3,420
	81,370

Carbone.....	51,98
Oxygène.....	34,32
Hydrogène.....	13.70
	100,00

(THÉODORE de SAUSSURE, *Ann. de Ch.*, t. LXXXIX, p. 285 et 286.)

ALCOOL.

	(a)	(b)	(c)
Carbone	52,664	47,85	52,06
Hydrogène	12,896	12,24	13,23
Oxygène	34,443	39,91	34,58
	100,000	100,00	99,87

	(d)	(e)	(f)
Carbone	52,09	52,96	52,37
Hydrogène	13,24	13,46	13,31
Oxygène	34,55	34,72	34,61
	99,88	101,14	100,29

(a) DELONG et BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XV, p. 395. — (b) URE, *id.*, t. XXIII, p. 385 — (c), (d), (e), (f) DUMAS et BOULLAY fils, *id.*, t. XXXVI, p. 290.

ALCOOL. Alcool, acide cyanhydrique et chlore.

$C^{16}H^{14}Az^2Cl^2O^2$.

	Tr.	Calc.
Carbone	35,760	35,60
Hydrogène	5,038	5,08
Nitrogène	10,350	10,30
Chlore	25,930	25,75
Oxygène	22,922	23,27

(STENHOUSE, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1842.)

ALCOOL AMYLIQUE. Voy. HUILE DE POMME DE TERRE.

ALCOOL MÉSITIQUE. Voy. ACÉTONE.

ALCOOL PHÉNIQUE.

Syn. : *A. carbolique; hydrate de phényle.*

ALCOOL PHÉNIQUE. $C^{12}H^6O^2$.

Carbone	917	76,93
Hydrogène	75	6,40
Oxygène	200	16,67
	1192	100,00

(*T. de Ch.* de DUMAS, t. VII, p. 119.)

ALDÉHYDE. $C^4H^4O^2$.

	(1)	(2)	(3)
Carbone	53,798	54,6423	54,711
Hydrogène	8,956	9,0084	8,991
Oxygène	37,245	36,3506	36,198
	99,999	100,0010	99,900

	(4)	(5)
Carbone	305,748	55,024
Hydrogène	49,918	8,983
Oxygène	200,000	35,993
	555,666	100,000

(LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIX, p. 299.)

ALDÉHYDE.

Carbone	[illegible]
Hydrogène	[illegible]
Oxygène	[illegible]
	1[illegible]

(FEHLING, *Répert. de Ch.*, 2e série, t. I, p. 67

ALDÉHYDE-AMMONIAQUE.

$C^4H^3O,AzH^3 + HO$.

		Calc.
Carbone	305,750	3[illegible]
Hydrogène	87,357	1[illegible]
Azote	177,036	2[illegible]
Oxygène	200,000	2[illegible]
	770,143	10[illegible]

		Tr.
Carbone	39,8163	39,8465
Hydrogène	11,4722	11,4444
Azote	23,0081	23,0141
Oxygène	25,7924	25,6950
	100,0890	100,0000

Aldéhyde	555,666
Ammoniaque	214,474
	770,140

(BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIX, p.

ALDÉHYDE CHLORÉ. C^2Cl^2O.

		Tr.
Chlore	77,93	77,91
Carbone	12,59	12,98
Oxygène	9,48	9,11
	100,00	100,00

	Ca[illegible]
Chlore	885,2
Carbone	150,0
Oxygène	100,0
	1135,2

(MALAGUTI, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, p. 9.)

ALDÉHYDE VALÉRIANIQUE. C^{10}[illegible]

		Tr.	
Carbone	69,9	69,7	70,6
Hydrogène	11,6	11,5	11,7
Oxygène	18,5	18,8	17,7
	100,0	100,0	100,0

(DUMAS et STASS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. [illegible] p. 147.)

ALE. Voy. BIÈRE ANGLAISE.

ALEXANDRITE. Voyez CYMOPHA[illegible] PHÉNAKITE.

ALGUES. Voy. FUCUS.

S.

le la proportion absolue de sub-
imentaire, calculée d'après la
n d'azote de la matière organique
à 100°. La proportion du lait de
été supposée égale à 100°.

Substances végétales.

.....	81
) terre.....	84
.....	106
.....	106
.....	100
.....	125
.....	138
.....	119
.....	142
.....	166
é artificiellement de Glasgow	134
.....	276
.....	320
.....	283
.....	239
eliciosus.....	289
issula.....	264
intharellus.....	204

Substances animales.

me.....	100
he.....	237
.....	334
f.....	305
nard.....	471
l.....	776
t.....	610
.....	764
mard.....	859
raie.....	859
raie cuite.....	956
.....	305
.....	528
Moule cuite.....	660
Anguille crue.....	434
— cuite.....	428
Foie de bœuf.....	570
Foie de pigeon.....	742
Blanc d'œuf.....	845
Jambon cru.....	910
— bouilli.....	808
Testicule de hareng.....	924
Chair crue d'églefin.....	920
— cuite d'églefin.....	816
Turbot cru.....	898
— cuit.....	954
Pigeon cru.....	756
— cuit.....	827
Agneau cru.....	833
Mouton cru.....	773
— cuit.....	852
Veau cru.....	873
— cuit.....	944
Bœuf cru.....	880
— cuit.....	942
Poumon de bœuf.....	934
Fibres purif. de l'anguille.....	908
Saumon.....	982
Hareng.....	944
Églefin.....	988
Turbot.....	988
Pigeon.....	775
Agneau.....	946
Mouton.....	928
Veau.....	993
Bœuf.....	935
Porc.....	893
Protéine pure.....	1006
Alumine.....	966
Fibrine.....	999
Caséine.....	1003
Gélatine.....	1128
Chondrine.....	910

(SCHLOSSBERGER et KEMP, *R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 83.)

ALIMENTAIRES. 1000 parties d'aliment, à l'état normal, récoltées à Bechelbronn, nt :

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
.....	62,33	11,50	3,37	10,04	6,96
e terre.....	9,64	3,70	1,09	0,17	0,33
.....	7,70	2,10	0,46	0,54	0,95
.....	5,70	1,30	0,35	0,62	0,72
urs.....	12,47	3,75	1,35	0,29	0,56
.....	20,51	20,50	9,64	0,60	1,16
.....	11,00	16,40	5,51	0,14	0,27
.....	31,74	17,87	4,73	1,17	2,27
roment.....	51,90	3,00	1,61	4,41	3,32
oine.....	35,70	23,00	1,07	2,97	2,21
.....	73,50	21,00	4,63	18,08	9,85
.....	30,00	38,40	9,03	3,03	5,83
.....	35,00	45,80	9,38	2,03	5,94
.....	30,00	51,10	10,26	1,53	9,27

ces minérales. — (2) Azote. — (3) Acide phosphorique. — (4) Chaux. — (5) Phosphate des ox.
ILT, *Économie rurale*, t. XI, p. 461.)

ALIMENTS.

Tableau de la composition des substances alimentaires végétales.

NOMS DES SUBSTANCES.	AZOTE.	CARBONE.	HYDROGÈNE.	OXYGÈNE.	SOUFRE.	CENDRES.	MATIÈRES AZOTÉES desséchées à 100°.	MATIÈRES AZOTÉES fraîches.
Farine de froment, n° 1, de Vienne....	3,00	45,74	6,70	43,23	0,23	0,70	19,16	16,51
Id. *id.* n° 2, *id*.....	2,12	45,18	6,65	44,81	0,15	0,66	13,54	11,69
Id. *id.* n° 3, *id*.....	3,44	46,88	6,78	42,65	0,25	1,10	21,97	19,17
Froment de Talavera, de Hohenheim..	2,59	44,93	6,25	43,35	0,18	2,80	16,54	13,98
Id. de Whitington, *id*.....	2,68	44,42	6,82	42,56	0,19	3,13	17,11	14,72
Id. de Sandomie, *id*.....	2,69	44,20	6,68	42,28	0,19	2,40	17,18	14,51
Farine de seigle, n° 1, de Vienne.....	1,87	44,37	6,65	44,55	0,13	1,35	11,94	10,34
Id. *id.* n° 2, *id*.....	2,93	45,19	6,56	42,77	0,21	1,07	18,71	15,96
Seigle (staude-proggen), à Hohenheim.	2,78	45,52	6,58	43,51	0,15	0,86	17,75	15,27
Seigle arundine, *id*.....	2,47	45,23	6,57	43,98	0,18	2,37	15,77	13,59
Farine de maïs, de Vienne.....	2,14	45,04	6,60	44,62	0,15	0,86	13,66	11,53
Maïs de Hohenheim.....	2,30	45,45	6,61	44,66	0,16	1,92	14,68	12,48
Froment locular (einskrn).....	2,07	44,54	6,72	44,24	0,15	2,01	13,22	11,30
Orge de Jerusalem.....	2,31	45,50	6,37	44,68	0,16	2,84	14,74	12,26
Orge d'hiver.....	2,79	45,22	6,99	42,16	0,20	5,52	17,81	15,38
Avoine de Kamtschatka.....	2,39	46,50	6,64	45,59	0,17	3,26	15,26	13,32
Avoine blanche précoce (rispenhafer).	2,82	46,66	6,71	44,68	0,20	4,14	18,00	15 67
Riz commun.....	1,16	44,61	6,53	46,62	0,08	0,36	7,40	6,27
Farine de sarrasin, de Vienne.....	1,08	44,27	6,54	46,50	0,07	1,09	6,89	5,84
Sarrasin de Tartarie.....	1,56	45,42	6,45	46.50	0,	2,30	9,96	7,94
Pois de table (tischerbsen).....	4,42	45,12	6,73	37.92	0,	3,18	28.02	24,41
Pois des champs.....	4,57	45,33	6,42	38,75	0,	2,79	29,18	22,49
Haricots	4,47	45,07	6,63	38,73	0,	4,38	28,54	24,71
Grandes fèves blanches.....	4,59	45,18	6,80	38,55	0,14	4,01	29.31	24,67
Lentilles.....	4,77	45.35	6,75	38,28	0,15	2.60	30,46	26,56
Pommes de terre blanches.....	1,56	43.86	6,00	44,77	0.11	3,61	9,96	2.49
Id. *id.* bleues.....	1,20	43,25	6,31	45,00	0,08	3,66	7,96	2,37
Carottes.....	1,67	43,34	6,22	43,90	0,12	5,77	10,66	1,48
Betteraves rouges.....	2,43	40.99	5,72	39,37	0,17	6,43	15,50	2,83
Betteraves.....	1,81	41,09	5,94	41,06	0,13	5,02	11,56	2.64
Navets jaunes.....	1,45	43,51	6,61	42,59	0,10	4,01	9,25	1,54
Navets.....	1,98	43,19	3,68	42,96	0,14	7,02	12,64	1,54
Oignons.....	1,18	»	»	»	»	8,53	7,53	0,46

ALIMENTS. Valeur relative des grains isolés d'après leur poids et leur proportion d'a

	(1)	(2)	(3)
Seigle.....	0,1220	1,0	2,39
— arundiné.....	0,1838	1,5	2,13
Froment de Talavéra.....	0,3606	3,0	2,19
— de Whitington	0,4239	3,5	2,30
— de Sandomie.....	0,3199	2,8	2,13
Maïs.....	3,5934	29,4	1,95
Orge de Jérusalem.....	0,5312	4,3	1,92
— commune.....	0,3955	3,2	2,10
Avoine de Kamtschatka.....	0,3446	2,8	2,08
— précoce.....	0,3689	3,0	2,45
Sarrasin de Tartarie.....	0,2566	2,1	1,33
Pois de table.....	2,6080	21,4	3,83
— des champs.....	1,9828	16,3	3,68
Haricots.....	3,1431	25,5	3,87
Fèves blanches.....	5,2890	43,3	3,86

(1) 10. Gr. frais pèsent. — (2) Poids relatifs des grains. — (3) Azote p. 0/0 à l'état frais. — (4) relative d'azote de chaque grain.

NTAIRES. Table de la valeur aliments en équivalents, le t supposé = 100.

	(1)	(2)	(3)
....	100,0	100,0	94,00
....	98,8	97,6	97,60
....	115,0	113,0	108,00
ar...	128,0	124,6	»
....	104,0	102,0	101,00
e...	92,0	90,0	112,70
nve-	78,0	76,3	»
mts-	110,0	106,0	112,70
....	220,0	225,0	»
arta-	170,0	166,0	122,70
....	59,9	57,6	90,70
ps..	57,7	60,0	90,07
....	59,2	57,0	94,70
es...	58,8	57,0	94,70
....	55,5	53,0	»
terre	169,8	565,6	429,00
terre	220,8	596,3	439,00
....	158,6	959,4	545,40
uges.	109,0	501,5	»
....	146,0	869,5	643,00
s....	182,7	919,4	589,70
....	133,8	919,4	1,000,00
....	224,6	210,6	»

es desséchées, à 100°. — (2) (3) *Id.* à

t. XXV, p. 304.)

FOURRAGES.

. $C^{50}H^{8}O^{8}$.

	Tr.	Calc.
.....	71,062	71,096
.....	3,744	3,764
.....	25,194	25,140
	100,000	100,000

n. *de Ch. et de Ph.*, t. XXXIV, p. 159.)

plomb.

.....	69,09	69,15	37,51
.....	3,88	4,11	1,67
mb..	»	»	49,12

maire de Milon et Roiset, 1849, p. 153.)

, Voy. MANGANÈSE SILICATÉ

, Voy. PYROXÈNE.

ALLANITE.

$6(CeO,FeO,CaO)SiO^{3} + Al^{2}O^{3},3SiO^{3}$.

	(a)		(b)
Silice.....	35,40		34,00
Alumine.....	4,10		9,00
Chaux.....	9,20		»
Oxyde de fer....	25,40	protoxyde.	32,00
— de cérium.	33,90	protoxyde.	19,80
	108,00		94,80

(a) THOMPSON, *Journ. des Mines*, février 1811, p. 160. — (b) WOLLASTON, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. II, p. 285.

ALLANITE.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	34,69	35,15	35,75
Alumine.....	15,58	16,23	15,49
Oxyde de fer.....	14,42	15,55	15,19
Oxyde de cérium.	»	13,34	»
Oxyde de lanthane	19,65	5,80	19,96
Oxyde de mangan.	1,55	0,98	»
Chaux.....	11,90	12,02	11,25
Magnésie.....	1,09	0,78	0,77
Eau.....	0,52	0,50	»
	99,40	100,35	98,41

	(4)	(5)
Silice.....	34,00	33,02
Alumine.....	16,40	15,22
Oxyde de fer.....	15,51	15,10
Oxyde de cérium.....	13,73	21,60
Oxyde de lanthane.....	7,80	»
Oxyde de manganèse.....	»	0,40
Chaux.....	11,75	11,08
Magnésie.....	0,56	»
Eau.....	»	3,00
	99,75	99,42

(1) (2) A. de Jottem-field, par SCHÉERER, *R. sc. et ind.*, t. VI, p. 38. — (3) (4) A. de Snarum, *id.* — (5) A. du Groenland, par STROMEYER, *id.*, t. VI, p. 31.

ALLANTATE D'ARGENT.

$C^{8}H^{5}Az^{4}O^{5},AgO$.

	Calc.	
Carbone.....	611,48	18,34
Azote.....	708,16	21,24
Hydrogène.....	62,40	1,88
Oxygène.....	500,00	15,00
Oxyde d'argent.....	1451,61	43,54
	3333,65	100,00

	Tr.	
Carbone.....	18,111	18,249
Azote.....	20,973	21,102
Hydrogène.....	1,993	1,888
Oxygène.....	15,483	15,321
Oxyde d'argent.....	43,440	43,440
	100,000	100,000

(WOHLER et LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 233.)

ALLANTOINE. $C^4H^5Az^2O^3$.

Syn. : *Acide allantoïque.*

		Tr.	
Carbone	30,60	30,55	30,35
Azote	35,45	35,40	35,46
Hydrogène	3,83	4,39	3,92
Oxygène	30,12	29,66	30,57
	100,00	100,00	100,00

	Calc.	
Carbone	305,74	30,66
Azote	354,08	35,50
Hydrogène	37,44	3,75
Oxygène	300,00	30,09
	997,26	100,00

(WOEHLER et LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 232.)

ALLIAGES.

ALLIAGES D'ARGENT. A. envoyé à l'Institut par la commission des finances.

Argent	50,0000
Cuivre	45,7344
Arsenic	4,0000
Or	0,2656
	100,0000

(VAUQUELIN, PELLETIER, etc., *Ann. de Ch.*, t. XXXIX, p. 264.)

ALLIAGES D'ARGENT. Lorgnon doré au mercure.

Argent	79,471	75,422
Cuivre	19,840	17,466
Or	0,689	7,112
	100,000	100,000

(BARRAL, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XVIII, p. 31.)

ALLIAGES D'ARGENT. Alliages d'argent roché.

1er alliage. $Ag^{17}Au^2$.

	Tr.	Calc.
Argent	902	903
Or	98	97
	1,000	1,000

2e alliage. $Ag^{24}Au$.

	Tr.	Calc.
Argent	962	963
Or	38	37
	1,000	1,000

3e alliage. $Ag^{22}Au$.

	Tr.
Argent	958
Or	42
	1,000

4e alliage. $Ag^{18}Au$.

Argent	951
Or	49
	1,000

ALLIAGES D'ARGENT. Masse restante de liages rochés.

1er alliage. Ag^8Au.

	Tr.
Argent	863
Or	137
	1,000

2e alliage. $Ag^{22}Au$.

	Tr.
Argent	941
Or	59
	1,000

3e alliage. $Ag^{14}Au$.

Argent	938
Or	62
	1,000

4e alliage. $Ag^{12}Au$.

	Tr.
Argent	930
Or	70
	1,000

5e alliage. $Ag^{18}Au^4$.

	Tr.
Argent	778
Or	222
	1,000

	Tr.
Argent	732
Or	268
	1,000

(LEVOL, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XX p. 312.)

ALLIAGES D'ARGENT. Monnaies d'argent.

	(1)	(2)	(3)	
Argent	12,75	16.50	13,50	00
Cuivre	40,25	39,50	43,50	22
Étain	0,50	0,50	2,00	
Or	trace.	trace.	trace.	
	53,50	56,50	59,00	23

(1) M. d'Alexandre Sévère. — (2) M. de Gor — (3) M. de Valérien. — (4) M. de Gallien.

(KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. LXXXI, p. 32.)

ARGENT. Monnaies d'argent.

	ARGENT.	CUIVRE.	OR.	PERTE.	TOTAL.
Monnaies anciennes.					
recque de Crotone	96,27	0,88	0,11	2,74	100
nain, frappé du temps de la république	99,37	0,15	0,48	»	100
sous le règne de Domitien	80,03	19,17	0,45	0,35	100
ant l'effigie de Philippe, père d'Alexandre.	36,08	44,08	18,04	»	100
Monnaies modernes.					
	96,06	2,95	»	0,99	100
onne d'Angleterre	91,26	7,71	»	1,03	100
0 schellings d'Écosse	92,41	7,03	»	0,36	100
ivres de France	90,07	9,08	0,14	0,71	100
Espagne	83,04	15,20	»	1,76	100
	91,80	5,58	»	2,62	100
Espagne	89,28	10,18	0,07	0,47	100
ortugaise	88,03	10,25	»	1,72	100
Hollande	91,72	6,54	0,04	1,70	100
e Piémont	90,04	9,96	»	»	100
e Suisse	78,77	21,22	»	»	100
e Hambourg ou plutôt de Hanovre	51,03	48,39	»	0,58	100
Id.	50,25	45,02	»	4,73	100
riche	90,47	9,38	0,09	0,06	100
Danemark (pièce de 60 schellings)	87,87	12,07	0,02	0,04	100
usse, valant 15 copeks	75,59	21,50	»	2,91	100

Ann. de Ch., t. LXXI, p. 132.)

'ARGENT. Monnaies d'argent.

	POIDS.	ARGENT.	CUIVRE.	ÉTAIN.	OR.	TOTAL.
Vespasianus Aug. Revers Tr. Pot.	3,004	2,431	0,589	»	0,002	3,040
ɹ. Ger. Dac. Pm. Tr. P	2,008	2,455	0,341	0,004		2,800
Aug. Cos. III. P. P	3,047	2,808	0,661	0,001		3,470
usta. Revers, Veneri Genetrici	2,067	2,279	0,381	0,010	»	2,670
Aug. P. P. Tr. Pxi	3,087	2,717	1,053	0,100		3,870
na.	2,054	2,038	0,497	0,005		2,540
aesar Aug. P. II. c	2,092	2,326	0,592	0,002		2,920
ugusta. Revers, Fecvnd	3,051	2,806	0,700	»	0,004	3,510
dvvo Antonninvs Aug. Revers, Tr. mp. VI. Cos. III. P. P.	2,703	1,814	0,869	0,002		2,703
anus Pius. Fel. Aug. Revers, Jovi	3,004	0,941	2,262	0,137		3,340
I. Philippvs. Aug. Revers, Antona	3,005	1,508	1,917	0,045		3,470
Severa Aug. Revers, Concordia	3,165	1,158	1,841	0,056		3,055
Q. Trajanus Decius Aug. Revers, Aug.	3,768	1,049	2,213	0,055		3,758

Ann. de Ch. et de Ph., t. XXXII, p. 322.)

ALLIAGES D'ARGENT. Monnaies d'argent.

	DENIERS D'ARGENT ROMAIN.								
	1. d'un consul.	2. de Tibère.	3. de Vespasien.	4. de Vespasien.	5. de Domitien.	6. de Trajan.	7. d'Adrien.	8. d'Adrien.	9. de Faustine Junior.
Poids absolu en grammes	3,102	3,244	2,510	2,432	2,852	2,594	2,885	2,656	2,525
Poids spécifique	10,43	10,45	9,85	9,63	10,12	9,46	9,52	9,50	9,74
Chlorure d'argent	0,31	0,49	0,54	0,63	0,76	0,44	1,86	6,21	0,40
Argent	98,01	98,20	83,53	89,95	92,47	85,12	85,88	76,45	79,[illegible]
Cuivre	0,93	0,02	13,34	7,03	5,70	10,70	7,46	11,99	16,76
Or	0,68	0,95	»	»	»	»	»	»	»
Étain	»	»	0,85	0,75	0,65	1,02	1,06	1,54	0,93
Zinc	0,06	0,05	0,16	0,09	0,05	0,14	0,68	0,60	0,15
Plomb	»	»	0,03	0,02	»	0,03	0,05	0,08	0,12
Antimoine	»	»	0,14	0,08	»	0,05	0,05	0,04	0,21
Fer	»	»	0,02	0,06	0,05	0,02	0,05	0,03	0,05
TOTAL	99,99	99,71	98,61	98,61	99,68	97,52	97,04	96,94	98,55
Perte par la calcination	»	»	0,04	0,08	0,12	0,09	1,04	1,15	0,39

(*R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 422.)

ALLIAGES DE CUIVRE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Antimoine	»	40,5	»	»
Cuivre	100,0	59,5	76,4	66,30
Cadmium	84,2	»	»	»
Étain	»	»	23,6	33,60
	184,2	100,0	100,0	99,90

	(5)	(6)	(7)
Molybdène	13,00	»	»
Cuivre	87,00	68,2	68,2
Cobalt	»	31,8	»
Nickel	»	»	31,8
	100,00	100,0	100,0

(1) A. par STROMEYER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. II, p. 64. — (2) (3) (4) (5) (6) (7) *T. des Essais* de Berthier, t. II, p. 84.

ALLIAGES DE CUIVRE.

Cuivre	66,2
Tungstène	21,6
Fer	9,1
Manganèse	3,1
	100,0

(*T. des Essais*, par BERTHIER, t. II, p. 420.)

BRONZE. Monnaies.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Cuivre	95,87	47,55	56,50	99,34
Étain	2,63	8,00	1,50	0,35
Plomb	1,33	15,25	4,00	»
Zinc	0,17	»	»	0,30
	100,00	71,00	62,00	100,00

	(5)	(6)	(7)
Fer	»	2,50	trac
Cuivre	99,60	91,00	79,
Étain	»	»	04,
Plomb	0,40	»	07,
Zinc	1,00	6,50	10,
	100,00	100,00	100,

(1) Sou tête de Liberté, par DARCET, *C. R.*, t. XXI — (2) (3) Monnaie chinoise, par KLAPROTH, *J. d Mines*, mars 1808, p. 169. — (4) Sou Louis XV, p DARCET, *C. R.*, t. XXIII. — (5) Sou Louis XVI, p DARCET, *C. R.*, t. XXIII. — (6) M. de la Chine, p BERTHIER, *Ann. des Mines*, 1836. — (7) M. de Cochinchine.

Bronze. Monnaies.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Étain...	10,04	7,05	10,85	11,44
Plomb...	1,50	16,54	5,53	0,00
Cuivre...	88,46	76,41	83,62	87,96

	(5)	(6)	(7)	(8)
Étain..	3,28	10,242	11,58	9,61
Plomb..	0,75	2,311	»	»
Cuivre.	95,96	86,762	87,87	88,81
Or.....	traces.	traces.	»	»
Fer....	»	»	0,27	1,18

(1) M. de l'Attique, par Mitscherlich. — (2) M. sénéienne, *id.* — (3) *Id.*, par Wagner. — (4) M. du roi de Macédoine, par Monse. — (5) M. d'Alexandre le Grand, par Schmidt. — (6) *Id.*, par Wagner. — (7) M. Attique, par Ulich. — (8) *Id.*, par Held.

(Rammelsberg, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 138.)

Bronze. Miroirs.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Cuivre.....	80,823	80,850	32,0	62,0
Étain.....	»	»	14,5	32,0
Plomb.....	9,389	10,038	»	6,0
Antimoine..	8,434	8,430	»	»
	98,643	99,318		100,0

(1) (2) M. métallique de Chine, par Elsner, *R. sc. et ind.*, t. XXI, p. 214. — (3) M. des télescopes, par Klaproth, *Syst. de Ch.* de Thomson, t. Ier, p. 348. — (4) M. ancien, *id.*

Bronze.

	(1)	(2)
Plomb.....	32,5	9,071
Bismuth.....	10,5	»
Étain.....	48,0	»
Antimoine.....	9,0	8,430
Cuivre.....	»	80,836
	100,0	98,337

(1) Alliage employé dans le clichage des planches à la perrotine, par Girardin. — (2) Moyenne des analyses de deux miroirs chinois, par Kampmann et Stengel.

(*Annuaire* de Millon et Reiset, 1846, p. 238.)

Bronze. Arme celtique.

Cuivre.....	94,99
Étain.....	6,73
Plomb.....	0,69
Fer.....	0,28
Nickel.....	0,31
Manganèse..... }	traces.
Zinc..... }	
	94,00

Fremy, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1846, p. 239.)

Bronze. Métal de cloche.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Fer.....	»	»	1,20	»
Zinc.....	5,6	»	1,80	»
Plomb.....	4,3	»	»	»
Cuivre.....	80,0	80	71,00	78,0
Étain.....	10,1	20	26,00	22,0
	100,0	100	100,00	100,0

	(5)	(6)	(7)	(8)
Fer.....	1,14	0,2	»	»
Cuivre...	72,00	71,0	80,427	78,0
Étain....	26,56	27,0	19,573	22,0
	100,00	100,0	100,000	100,0

(1) Cloche anglaise, par Th. Thomson, *Ann. de Ch.*, t. LXXXIX, p. 49. — (2) Tam-tam chinois, par Darcet, *R. sc. et ind.*, t. III, p. 123. — (3) Cloche d'argent du beffroy de Rouen, par Girardin, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. L, p. 208. — (4) Cloches françaises modernes, *id.* — (5) (6) Timbre de pendules, par Berthier, *Ann. des Mines*, 1834. — (7) (8) Cloche de la Chine, par Klaproth, *Ann. de Ch.*, t. LXXV, p. 323.

Bronze. Métal nickelifère.

Étain.....	21,67	21,06
Plomb.....	1,19	2,14
Cuivre.....	73,94	72,52
Nickel.....	2,11	2,66
Fer.....	0,17	0,15
Arsenic.....	traces.	traces.

(Heyl, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p 138.)

Bronze.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Étain..	15	13	9	11	2.25	14
Cuivre..	85	87	91	89	97.75	86
	100	100	100	100	100,00	100

(1) Faucille antique trouvée à Merz, près Mahlorse. — (2) *Id.* trouvée dans l'île de Rugen. — (3) Anneau antique. — Fragment trouvé en Sicile dans un monument grec. — (5) Clous antiques. — (6) Coupe antique trouvée dans un sépulcre grec dans le pays de Naples.

(*J. des Mines*, mars 1808, p. 162 et suite.)

Bronze. Coins de bronze antiques trouvés dans le département de l'Oise.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Cuivre.....	81,24	89,29	90,52	82,80
Étain.....	18,76	10,71	9,48	17,20
Arsenic.....	trace.	»	»	»
	100,00	100,00	100,00	100,00

(1) C. trouvé en décembre 1838, dans le bois des Ageux. — (2) *Id.* dans les environs de Strasbourg. — (3) C. donné par M. Watteblen de Nogent. — (4) C. trouvé au camp de Bailleul-sur-Therrain, près Bresle.

Bronze. Coins de bronze antiques trouvés dans le département de l'Oise.

	(5)	(6)	(7)
Argent	»	trace.	trace.
Antimoine	»	trace.	trace.
Cuivre	80,29	90,44	88,02
Étain	19,71	9,56	11,98
Arsenic	»	trace.	trace.
	100,00	100,00	100,00

(5) C. trouvé au camp romain de Bresle.—(6) (7) *Id.* dans les environs de Pont-Saint-Maxence en 1841.

(Morsard, *C. R.*, t. XXI.)

Bronze.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Cuivre	78,92	90,0	86,0	83,8
Étain.	9,51	10,0	14,0	15,7
Plomb	6,18	»	»	0,5
Nickel	2,83 (avec traces de zinc).	»	»	»
Fer...	1,96	»	»	»
	99,40	100,0	100,0	100,0

(1) Hache d'arme celtique du pays de Galles, par Knopp, *Ann. de Ch. et de Ph.* V. Liebig et Woch, t. LVII. III, p. 373. — (2) (3) Haches de Celtes, par George Pearson, *Ann. de Ch.*, t. XXIII, p. 150. — (4) B. pour le service de l'artillerie, par P. Berthier, *Ann. des Mines*, 1834.

Bronze moderne des machines et des locomotives.

Étain....	9,45	12,75	2,44	13,97
Cuivre...	73,61	85,25	89,03	86,03
Zinc.....	9,00	2,03	7,82	»
Fer.....	0,42	»	0,79	»
Plomb....	7,05	»	»	»
	99,53	100,03	100,08	100,00

Étain	12,38	3,57	2,40
Cuivre	86,82	90,24	89,04
Zinc	»	6,38	9,02
Fer	traces.	traces.	»
	99,20	100,19	100,46

(Schmidt, *R. sc. et ind.*, t. XXI, p. 216.)

Alliages de cuivre. Laiton.

Syn. : *Or de Manheim ; cuivre jaune ; tombback ; pinsbeck ; chrysocale ; métal du prince Robert.*

	(1)	(2)	(3)	(4)
Cuivre....	66,0	70,0	100,00	69,5
Zinc.....	34,0	29,2	51,50	29,4
Perte.....	»	0,8	»	»
	100,0	100,0	151,50	98,9

(1) (2) Laiton de commerce, *Tr. des Essais par la voie sèche* de Berthier, t. II, p. 427. — (3) (4) L. par Keates, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XX, p. 441.

Alliages de cuivre. Laiton.

	(5)	(6)
Cuivre	65,8	64,1
Zinc	34,7	33,6
Plomb	2,2	2,0
Étain	0,3	0,3
	100,0	100,0

(5) L. de Stholberg. — (6) *Id.* de Jemm
(7) Chrysocalle.

Laiton.

	(1)	(2)
Plomb	»	13,0
Cuivre	80,0	69,0
Zinc	10,5	18,0
Étain	08,0	»
	98,5	100,0

	(4)
Plomb	»
Cuivre	84,0
Zinc	16,0
Étain	»
	100,0

(1) Laiton anglais servant dans la fabrica toiles peintes, par Berthier. *Ann. de Ch. et* t. XLIV. — (2) Ancien autel païen de Gos Klaproth, *Ann. de Ch.*, t. LXXV, p. 320. — cien siége impérial, *id* — (4) L. d'un gran ancien, *id.* — (5) Cuivre jaune des tourne Chaudet, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. V, p. 32

Laiton.

	(1)	(2)
Cuivre	63,70	64,45
Zinc	33,55	32,44
Étain	2,50	0,25
Plomb	0,25	2,86
	100,00	100,00

	(4)	(5)
Cuivre	82,0	82,3
Zinc	18,0	17,5
Étain	1,0	0,2
Plomb	3,0	0,0
	104,0	100,0

(1) L. des doreurs, densité, 8,395, par Da
(2) *Id.*, 8,542. — (3) (4) (5) Composition mandée par Darcet pour le même usage. — ton en fil, fil de Jemmapes, par Berthier.

(*Tr. de Ch.* de Dumas, t. III, p. 510.)

Laiton.

	(1)	(2)	(3)
Cuivre...	70,1	80,0	90,0
Zinc.....	29,9	17,0	7,9
Étain	»	3,0	0,0
Plomb....	»	»	1,6
	100,0	100,0	99,5

(1) L. pour le travail au marteau, par Du
(2) L. des garnitures d'armes, par Dussau
(3) Chrysocale, par Dumas. — (4) Laiton st par Darcet.

	(5)	(6)	(7)
.....	91,30	91,68	71,9
.....	6,09	4,93	24,9
.....	1,00	2,32	1,2
.....	1,61	1,07	2,0
	100,00	100,00	100,0

Laiton statuaire, par DARCET. — (7) Potin, HIER.

'A. de Dumas, t. III, p. 511 et 512.)

; DE CUIVRE. PAKFUNG.

Toutenague; cuivre blanc; argen-llechort.

	(1)	(2)	(3)
.....	43,8	40,4	53,4
.....	15,6	31,6	17,5
.....	40,6	25,4	29,1
.....	»	2,6	»
›balt.....	»	2,0	»
	100,0	102,0	100,0

	(4)	(5)	(6)
.....	50,0	65,0	57,4
.....	18,7	16,8	13,0
.....	31,3	13,0	25,0
.....	»	3,4	9,0
obalt	»	0,2	»
	100,0	98,4	104,4

›utenague chinoise, par ENGELSTREIN, *Ann. t de Ph.*, t. XXI, p. 98. — (2) *Id.*, par FIFE. 4) Argent blanc d'Allemagne, par FRICH, *du fabricant de prod. ch.*, t. I. — (5) Maille-› Paris, *Tr. des essais* de Berthier, t. II, — (6) Argenton élastique, par Elsner, *R. sc.* t. XIII, 2e série, p. 233.

s. Argent d'un vase funéraire an-

.....	7,66
re d'argent.....	0,52
.....	0,24
de fer.....	0,06
d'or et perte.....	0,02
	8,50

GTON, *Ann.* de Millon et Reiset, 1845, p. 159.)

ıs. Variétés de cuivre de Chine.

.....	0,12	0,14	0,04
.....	87,54	85,09	98,49
.....	1,17	4,08	0,81
.....	11,48	9,49	1,19
.....	0,44	1,16	»
.....	0,10	0,49	»

ALLIAGES. Variétés de cuivre de Chine.

Argent.....	05,05	0,07	0,07
Cuivre.....	97,79	82,21	62,49
Fer	0,21	0,19	0,40
Nickel.....	1,85	0,71	0,74
Zinc.....	»	17,56	35,84

Cuivre.....	97,12	92,65	93,48
Fer.....	1,28	0,10	4,43
Nickel.....	1,84	2,11	0,46
Soufre.....	0,30	0,06	0,47
Plomb.....	»	5,75	»

(ONNEN, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 198.)

ALLIAGES. Variétés de cuivre de Chine.

	(1)	(2)	(3)
Cuivre.....	50,0	55,0	60,0
Nickel.....	25,0	22,0	20,0
Zinc.....	25,0	23,0	20,0
	100,0	100,0	100,0

	(4)	(5)
Cuivre.....	57,0	53,0
Nickel.....	20,0	22,0
Zinc.....	20,0	23,0
Plomb.....	3,0	»
Fer	»	2,0
	100,0	100,0

(1) Cuivre blanc de la Chine pour cuillères, fourchettes. — (2) *Id.* pour garnitures de couteaux, mouchettes. — (3) *Id.* pour objets laminés. — (4) *Id.* qui ont des soudures. — (5) *Id.* plus blanc, mais plus aigre et plus dur.

(*Tr. de Ch.* de Dumas, t. III, p. 535.)

ALLIAGES D'ÉTAIN.

Étain	80,8	88,0	71,0	54,9
Chrome	19,2	»	»	»
Tungstène..	»	12,0	29,0	45,1
	100,0	100,0	100,0	100,0

Étain	83,0	67,4	35,1	80,0
Molybdène..	17,0	»	»	»
Manganèse..	»	32,6	»	»
Fer.....	»	»	64,9	»
Cobalt.....	»	»	»	20,0
	100,0	100,0	100,0	100,0

Alliages d'étain.

Étain	93,3	80,0	37,0	75,0
Nickel	7,7	»	»	»
Antimoine	»	20,0	»	»
Zinc	»	»	63	»
Plomb	»	»	»	25,0
	101,0	100,0	100,0	100,0

Étain	82,0	82,0	79,0	45,33
Plomb	14,5	16,0	19,0	»
Bismuth	»	»	»	54,67
Cuivre	2,5	1,5	1,5	»
	99,0	99,5	99,5	100,00

(*Tr. des Essais* de Berthier, t II, p. 543.)

Alliages d'étain.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Étain	60,00	99,00	95,0	89,0
Nickel	»	»	»	06,0
Fer	»	»	»	05,0
Plomb	34,60	»	»	»
Antimoine	5,40	0,90	»	»
Cuivre	trace.	0,10	5,0	»
	100,00	100,00	100,0	100,0

(1) A. par Berthier, *Ann. des Mines*, 1836. — (2) *Id.* 1838. — (3) Métal d'Alger, par Futs, *J. de Ch.* d'Erdmann, 1839, p. 405. — (4) M. propre à l'étamage, *Rapp. du jury central*, 1839, t. Ier.

Alliages de fer.

Fer	97,00	90,0	»
Nickel	3,00	10,0	10,0
Acier	»	»	90,0
	100,00	100,0	100,0

Acier	90,0	99,0	98,0
Platine	10,0	»	»
Or	»	01,0	»
Argent	»	»	2
	100,0	100,0	100,0

Alliages de fer.

Acier	98,5	98,5	97,0
Platine	1,5	»	»
Rhodium	»	1,5	»
Nickel	»	»	3,0
	100,0	100,0	100,0

Acier	50,0	20,0
Platine	50,0	90,0
	100,0	110,0

(Stodart et Faraday, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XV, p. 143.)

Alliages d'iridium.

Iridium	20,0	20,
Cuivre	80,0	»
Étain	00,0	80,
Plomb	»	»
	100,0	100,

(*T. des Essais* de Berthier, t. II, p. 971.

Alliages de mercure.

Syn. : *Amalgames.*

	(1
Mercure	100,
Cadmium	27,
Palladium	»
	127,

(1) A. par Stromeyer, *Ann. de Ch* t. II, p. 84. — (2) *T. des Essais* de Be p. 955.

Alliages de mercure.

Or
Mercure
Argent

(Schneider, *Annuaire* de Millon et p. 232.)

Voy. Argent amalgamé, arqui

Alliages d'or.

	(1)	(2
Or	90,0	97
Argent	»	2
Cuivre	10,0	
	100,0	100

	(4
Or	84
Cuivre	16

(1) Monnaie moderne. — (2) Statère roi de Macédoine. — (3) (4) (5) Bijoux.

(Fabroni, *Ann. de Ch.*, t. LXXII, p. 34

Alliages d'or. Alliage péruvien t le tombeau d'un Inca.

Or
Argent
Cuivre

(How, *Annuaire* de Millon et Reiset, 18

Alliages d'or. Or en poudre du Sénégal.

Au^6Ag.

	Tr.		Calc.
Or	845,0	847	846
Argent	153,0	153	154
Cuivre	2,0	»	»
	1000,0	1000	1000

Alliages d'or. Or en petites paillettes du Sénégal. Au^8Ag.

	Tr.		Calc.
Or	868,0	876	880
Argent	113,0	124	120
Cuivre	9,0	»	»
	990,0	1000	1000

Alliages d'or. Or en poussière très-ténue de l'Amérique septentrionale. $Au^{12}Ag$.

	Tr.		Calc.
Or	910	913	916
Argent	87	87	84
Cuivre	3	»	»
	1000	1000	1000

Alliages d'or. Une très-petite pépite d'or de la Californie. $Au^{14}Ag$.

	Tr.		Calc.
Or	927,0	930	927
Argent	69,0	70	73
Cuivre	4,0	»	»
	1000,0	1000	1000

Alliages d'or. Or du Sénégal en grains irréguliers assez gros. $Au^{18}Ag$.

	Tr.		Calc.
Or	940,00	941	942
Argent	58,50	59	58
Platine	1,50	»	»
	1000,00	1000	1000

Alliages d'or. Grosse pépite. $Au^{22}Ag$.

	Tr.	Calc.
Or	983	981
Argent	17	19
	1000	1000

(Levol, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXVII.)

Alliages de platine.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Platine	24,8	47,6	60,5	27,
Fer	75,2	52,4	»	»
Cuivre	»	»	39,5	»
Antimoine	»	»	»	72,
	100,0	100,0	100,0	100,

	(5)	(6)	(7)
Platine	62,3	63,3	100,
Étain	37,7	»	»
Plomb	»	36,7	»
Cadmium	»	»	117,
	100,0	100,0	217,

(1) (2) (3) (4) (5) (6) *T. des Essais* de Berthier t. II, p. 946. — (7) Stromeyer, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. II, p. 84.

Alliages de plomb.

Plomb	25	45,00	66,
Étain	75	»	»
Zinc	»	55,00	»
Bismuth	»	»	34,
	100	100,00	100,

(*T. des Essais* de Berthier, t. II, p. 692.)

Alliages de plomb. Plomb aigre.

	(1)	(2)
Plomb	84,0	83,
Antimoine	8,0	8,
Cuivre	6,0	1,
Arsenic	1,0	1,
Soufre	1,0	
	100,0	93,

(1) P. d'Allemagne. — (2) P. d'Angleterre. (*R. sc. et ind.*, t. XXVI, p. 172.)

Alliages de plomb. Marine métal de Wetterstedt.

Plomb	0,944
Antimoine	0,043
Mercure	0,043
	1,000

(J. Lud. Jordan, *Journal* d'Erdmann, t. X, p. 436.)

Alliages de plomb.

	(1)	(2)	(3)
Plomb	34,0	1,0	32,5
Étain	19,4	1,0	18,0
Bismuth	46,6	1,0	10,5
Antimoine	»	»	9,0
	100,0		100,0

(1) Alliage fusible, par Berthier, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXII, p. 334. — (2) Métal à clicher, par Girardin, *R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 386. — (3) *Id.* plus dur.

Alliages de plomb.

	(4)	(5)
Plomb	26,56	27,7
Étain	15,76	15,6
Bismuth	57,68	56,7
	100,00	100,0

(4) A. par Rose, *R. sc. et ind.*, t. II, p. 395. — (5) Calculé.

Alliages de zinc.

Argent	»	»	80,00
Plomb	»	45,0	»
Nickel	53,0	»	»
Zinc	47,0	55,0	20,00
	100,0	100,0	100,00

(*Tr. des Essais* de Berthier, t. II, p. 575.)

Alliages de zinc.

	(1)	(2)
Fer	»	5,00
Plombagine	»	0,24
Zinc	80,00	94,76
Cuivre	5,50	»
Étain	14,50	»
	100,00	100,00

(1) All. de Finton pour coussinets de locomotive, *R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 259.—(2) All. de zinc et de fer provenant de l'altération des chaudières en fer dans lesquelles on fond le zinc, par Berthier, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIV, p. 120.

ALLOCHROITE. Voy. Grenat.

ALLOMORPHITE.

Sulfate de baryte	98,05
Sulfate de chaux	1,90
	99,95

(Gerngross, *Tr. de Min.*, par Dufrénoy, t. III, p. 748.)

ALLOPHANE. $2(Al^2O^3,SiO^3)+Al^2O^3,6HO$.

Syn. : *Reinmanit.*

	(1)	(2)	(3)
Silice	21,922	30,0	24,109
Alumine	32,202	16,7	38,763
Eau	41,301	29,9	35,754
Carbon. de cuivre	3,058	19,2	2,328
Oxyde de fer	0,279	»	»
Oxyde de mang.	»	1,8	»
Carbon. de chaux	0,702	2,7	»
Gypse	0,515	»	»
	99,979	100,3	100,954

(1) A. de Saalfeld, par Stromeyer, *Ann. de Ph. et de Ch.*, t. XLII, p. 261. — (2) A. de Schneeberg, par Ficinius, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 269. (3) A. de Gersbach, par Walchner.

Allophane.

	(4)
Silice	23,76
Alumine	39,68
Eau	35,74
Carbonate de cuivre	0,65
	99,83

(4) A. de Firmy, par Guillemin. — (5) A. [illegible] vais, par Berthier.

Allophane.

Eau	36,200
Silice	11,950
Alumine	46,300
Peroxyde de fer	2,950
Chaux	1,298
Acide sulfurique	0,780
Oxyde de cuivre	0,250
	99,728

(Schrotter, *Journal* d'Erdmann, t. XI, p. [illegible]

Allophane. A. de l'argile plastique.

Alumine	[illegible]
Oxyde de fer	[illegible]
Silice	[illegible]
Eau	[illegible]
Carbonate de chaux	[illegible]
Carbonate de magnésie	[illegible]

(Bussen, *Ann.* de Pogg., t. XXXI, p. 53.)

ALLOXANATE D'ARGENT.

$C^8Az^2H^2O^8,2AgO$.

	Calc.	Tr.		
Carbone	13,02	13,122	13,010	[illegible]
Azote	7,55	7,566	7,566	[illegible]
Hydrog.	0,53	0,711	0,611	
Oxygène	17,05	17,167	17,379	[illegible]
Ox. d'arg.	61,85	61,434	61,434	[illegible]
	100,00	100,000	100,000	[illegible]

ALLOXANATE DE BARYTE.

	Tr.	
Carbone	16,313	15,713
Azote	9,206	9,206
Hydrogène	1,158	1,174
Oxygène	23,973	24,557
Baryte	49,350	49,350
	100,000	100,000

ANATE DE STRONTIANE.

	Calc.		Tr.
.....	644,48	15,34	15,14
.....	354,08	8,88	8,76
ie.....	24,96	0,62	0,90
.....	800,00	20,07	20,10
ie.....	1294,58	32,49	32,60
ristalli-	899,84	22,60	22,50
	3984,94	100,00	100,00

. et LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII,

ANE. $C^8Az^2H^4O^{10}$.

1. érythrique.

Calc.		Tr.	
644,48	30,34	30,38	30,48
354,08	17,55	17,96	17,96
49,91	2,47	2,57	2,48
100,00	49,64	49,09	49,38
115,47	100,00	100,00	100,00

	Tr.		
.....	30,636	30,415	30,439
.....	17,960	17,960	17,960
ie....	2,636	2,560	2,550
.....	48,768	49,065	49,051
	100,000	100,000	100,000

et LIEBIG.)

NTINE. $C^8Az^2H^8O^{10}$.

roxine.

Calc.			
644,48	30,16	30,06	30,858
354,08	17,46	17,52	17,669
62,39	3,06	3,04	3,111
1000,00	49,32	49,38	48.362
2027,95	100,00	100,00	100,000

.....	30,339	30,46	30,41
.....	17,669	17,66	17,66
ie.....	3,200	3,18	3,10
.....	48,792	48,70	48,83
	100,000	100,00	100,00

l'*Institut*, 1839. — WOEHLER et LIEBIG, *Ch. sc. et ind.*, t. V, p. 72.)

DITE. Voy. DUFRÉNITE.

ALLUMETTES CHIMIQUES.

	(1)	(2)
Chlorate de potasse.....	3,000	0,500
Gomme arabique.....	2,005	2,000
— adragante.....	0,001	0,100
Phosphore.....	2,000	2,000
Eau.....	2,500	2,500
Bleu de Prusse.....	0,050	0,040

(1) Mastic à frottement ordinaire. — (2) *Id.* sans bruit.

(BOTIGER, *R. sc. et ind.*, 2e série, t. XII, p. 120.)

ALOÈS. Aloès succotrin.

Principe savonneux.....	75
Acide gallique.....	traces.
Résine.....	25
	100

(TROMSDORFF.)

Extractif.....	68
Résine.....	32
	100

(BOUILLON-LAGRANGE et VOGEL.)

ALOÈS. Suc d'aloès succotrin.

Aloès pur.....	85,00
Ulmate de potasse.....	2,00
Sulfate de chaux.....	2,00
Carbonate de potasse. Carbonate de chaux... Phosphate de chaux..	traces.
Acide gallique.....	0,25
Albumine.....	8,00
	97,25

(ED. ROBIQUET, *Journ. de Ph.*, 3e série, t. VII, p. 173.)

ALOÈS. Aloès hépatique.

Principe savonneux.....	81,25
Résine.....	6,25
Albumine.....	12,50
Acide gallique.....	trace.
	100,00

(TROMSDORF.)

Albumine végétale.....	6
Extractif.....	52
Résine.....	42
	100

(BOUILLON-LAGRANGE et VOGEL, *Ann. de Ch.*, t. LXVIII, p. 11.)

ALQUIFOUX. Voy. PLOMB SULFURÉ.

ALSTONITE. Voy. BARYTO-CALCITE.

ALTHÉINE. Voy. ASPARAGINE.

ALTHIONATE DE BARYTE.

$2SO^2C^4H^5O,BaO$.

	Tr.		
Baryte	39,21	39,44	39,35
Acide sulfurique	»	»	41,18
Hydrogène	2,90	2,75	2,87
Carbone	13,02	12,72	12,78
Oxygène	»	»	3,82
			100,00

	Calc.	
Baryte	956,9	39,42
Acide sulfurique	1002,3	41,29
Hydrogène	62,4	2,58
Carbone	305,6	12,59
Oxygène	100,0	4,12
	2427,2	100,00

(REGNAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXV, p. 109.)

ALUMINATE DE BARYTE.

Baryte	59,83
Alumine	40,17
	100,00

(UNVERDORBEN, *Ann. des Mines*, 2e série, 1827, p. 135.)

ALUMINATE DE CHAUX.

Chaux	35,66
Alumine	64,34
	100,00

(UNVERDORBEN, *Ann. der Ph.*, 1826, p. 323.)

ALUMINATE DE PLOMB.

Oxyde de plomb	40,14
Alumine	37,00
Eau	18,80
Acide sulfureux	0,20
Sable	0,60
Oxyde de fer et de manganèse	1,80
	98,54

(*T. des Essais* de Berthier, t. II, p. 696.)

ALUMINATE DE POTASSE.

Potasse	47,87
Alumine	52,13
	100,00

(UNVERDORBEN, *Ann. der Ph.*, 1826, p. 323.)

ALUMINATE DE POTASSE.

	Tr.
Alumine	40,6
Potasse	37,5
Eau	21,2
	99,3

(FRÉMY, *R. sc. et ind.*, 2e série, t. III, p. 227.

ALUMINATE DE ZINC.

Oxyde de zinc.....
Alumine.....
Oxyde de fer.....
Silice.....

(*T. des Essais* de Berthier, t. II, p. 578.)

ALUMINE. Al^2O^3.

Aluminium	343,33
Oxygène	300,00
	643,33

ALUMINE. Hydrate d'alumine extrait d
d'alumine, et séché à l'air à 25°.

$Al^2O^3,8HO$.

Alumine	643,33
Eau	899,84
	1543,17

ALUMINE. Alumine octaèdre trouvée à F
en Suède.

Alumine.....
Oxyde de zinc.....
Oxyde de fer.....
Silice.....
Manganèse, chaux et perte.....

(EKEBERG, *Ann. de Ch.*, t. LVIII, p. 302.)

ALUMINE, genre minéralogique. V
espèces : CORINDON, DIASPORE, Gi
HYDRARGYLITE, WAVELLITE, AMI
NITE, KLAPROTHINE, TURQUOISE, F
LITE, CRYOLITHE, ALUMINE SULI
WEBSTÉRITE, ALUNITE, ALUN, ALUI
QUE, ALUN AMMONIACAL, ALUN MAGN
ALUN DE PLUME.

ALUMINE FLUATÉE. Voy. CRYOI

ALUMINE HYDRATEE. Voy. I
pèces :

DIASPORE, $3Al^2O^3,HO$.
GIBSITE, Al^2O^3,HO.
HYDRARGYLITE, $Al^2O^3,6HO$.
WAVELLITE:

ALUMINE HYDRATÉE.

	(1)		(2)
Alumine	44,5		22
Eau	40,5		26
Silice combinée	15,0	Silice.	50
	100,0		98

(1) A. des Pyrénées, par BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VI, p. 334. — (2) A. de Saint-Sever, par PELLETIER, *Journ. de Ph.*, t. LXXXVI, p. 251.

ALUMINE HYDRATÉE ET OXYDE DE PLOMB. Voy. PLOMB GOMME.

ALUMINE PHOSPHATÉE. Voy. WAVELLITE, AMBLYGONITE, KLAPROTHINE, TURQUOISE.

ALUMINE SULFATÉE.

Syn. : *Alunogène.*

$Al^2O^3,3SO^3,+18HO.$

	(1)	(2)	(3)	(4)
Acide sulfur.	35,7	35,9	35,04	35,63
Alumine	15,7	15,5	13,67	17,09
Eau et traces de sel marin.	48,6	48,6	51,29	»
— ...	»	»	»	46,70
Oxyde de cuiv.	»	»	»	0,04
Matière terreuse	»	»	»	0,50
	100,0	100,0	100,00	99,96

(1) (2) (3) *R. sc. et ind.*, t. XXII, p. 348. — (4) *Id.*, t. XIV, 2e série, p. 40.

ALUMINE SULFATÉE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Acide sulfur.	36,05	36,40	37,67	35,7
Alumine	15,41	16,00	16,58	15,7
Eau et perte.	48,54	46,60	45,75	48,6
Cuivre	traces.	»	»	»
Oxyde de fer.	»	0,40	»	»
Chaux	»	0,20	»	»
Argile	»	0,40	»	»
	100,00	100,00	100,00	100,0

(1) *R. sc. et ind.*, t. II, p. 274. — (2) A. du Rio Saldana, par BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIX, p. 110. — (3) A. par JACQUELIN, *R. sc. et ind.*, t. XIV, 2e série, p. 194. — (4) A. par PÉLIGOT, *id.*

ALUMINE SULFATÉE de l'Amérique du Sud.

Silice	0,0437
Acide sulfurique	0,3297
Oxyde de fer	0,0258
Alumine	0,1463
Magnésie	0,0014
Eau	0,4464
	0,9633

(H. ROSE, *Ann. de Pogg*, t. XXVII.)

ALUMINE SULFATÉE.

Alumine	16,15	15,57	
Acide sulfurique	34,90	34,90	35,82
Eau, traces de chaux, de silice et de potasse	48,95	49,53	
	100,00	100,00	

(RAMMELSBERG, *Ann.* de Pogg, t. XLIII, p. 127.)

ALUMINE SULFATÉE du volcan de Pasto.

Matières étrangères	0,18
Acide sulfurique	0,81
Alumine	0,34
Eau	1,12
Sulfate de chaux	traces.
	2,45

(BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LII, p. 351.)

ALUMINE SOUS-SULFATÉE. Voy. WEBSTÉRITE.

ALUMINE SOUS-SULFATÉE ALCALINE. Voy. ALUNITE.

ALUMINITE. Voy. ALUNITE et WEBSTÉRITE.

ALUMOCALCITE. Voy. HALLOYSITE.

ALUN. $KO,SO^3 + 3(Al^2O^3 3SO^3) + 24HO.$

	(1)	(2)
Sulfate d'alumine	49	36,87
Sulfate de potasse	7	18,12
Eau	44	45,01
	100	100,00

(1) A. du commerce, par VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. XXII, p. 267. — (3) A. artificiel, *id.*, *R. sc. et ind.*, t. XI, p. 273.

	Calc.		Tr.
Acide	2004,0	35,08	34,21
Alumine	643,3	11,26	11,25
Potasse	590,0	10,32	10,35
Eau	2475,0	43,32	44,10
	5712,3	99,98	99,91

(JACQUELIN, *R. sc. et ind.*, 2e série, t. XIV, p. 193.)

ALUN. A. de Fraienwalde, près de Berlin.

Soufre	28,50
Charbon	196,50
Alumine	160,00
Silice	400,00
A reporter	785,00

Report.....	785,00
Oxyde noir de fer avec une trace de manganèse.....	64,00
Sulfate de fer.....	18,00
— de chaux.....	15,00
— de potasse.....	15,00
Muriate.....	5,00
Magnésie.....	5,00
Eau.....	107,50
	1014,50

(KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. LVII, p. 96.)

ALUN.

	(1)	(2)	(3)
Alumine.....	9,00	10,50	10,33
Acide sulfurique..	29,40	30,40	29,08
Potasse.....	10,40	10,40	10,40
Eau.....	51,20	48,70	50,19
	100,00	100,00	100,00

	(4)	(5)
Alumine.....	10,50	10,50
Acide sulfurique.....	29,08	30,00
Potasse.....	10,45	10,40
Eau.....	49,97	49,10
	100,00	100,00

(1) A. du Levant. — (2) A. de Rome. — (3) A. d'Angleterre. — (4) A. de Liége. — (5) A. de France, par ARMAND SÉGUIN, *Ann. de Ch.*, t. XCII, p. 77.

ALUN. Eaux mères des aluns.

Sulfate de magnésie.....	0,06635
Sulfate d'alumine.....	0,06295
Protosulfate de fer.....	0,12000
Protomuriate de fer.....	0,09975
Acide muriatique libre.....	0,00570
	0,35475

(WOLLNER, *Arch.* de Kastner, t. XXVI, p. 364.)

ALUN AMMONIACAL.

$$AzH^3,SO^3 + 3(Al^2O^3,3SO^3) + 24HO.$$

Sulfate d'ammoniaque...	12,961	12,838
Sulfate d'alumine.....	38,885	38,816
Eau.....	48,154	48,346
	100,000	100,000

(A. RIFFAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIV, p. 441.)

ALUN AMMONIACAL. Alun de Tschersnig (Bohême).

Alumine.....	11,602
Ammoniaque.....	3,721
Magnésie.....	0,115
Acide sulfurique.....	36,065
Eau.....	48,390
	99,893

ALUN AMMONIACAL. Alun de Tschersi hême).

Sulfate d'alumine.....
Sulfate d'ammoniaque.....
Sulfate de magnésie.....
Eau.....

(LAMPADIUS et GRUNER, *Inst.*, 1834.)

ALUN DE FER. Voy. SULFATE I OXYDE DE FER.

ALUN DE PLUME.

$$FeO,SO^3 + 3(Al^2O^3,SO^3) + 4H($$

ALUN DE PLUME de Frayenwald.

Alumine.....
Fer oxydulé.....
Potasse, acide sulfurique, eau de cris tallisation.....

(KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. XLIV, p. 232.)

ALUN DE PLUME.

Acide sulfurique.....
Alumine.....
Protoxyde de fer.....
Magnésie.....
Eau.....

(BERTHIER, *Ann. des Mines*, t. V, p. 261.)

ALUN DE PLUME. Pissophane.

Alumine.....
Protoxyde de fer.....
Acide sulfurique.....
Eau.....

(BREITHAUPT, *T. de Min.* de Dufrénoy, t. II

ALUN DE PLUME.

	(1)	(2)
Acide sulfurique.	37,380	35,710
Alumine.....	14,867	12,778
Protoxyde de fer.	2,463	0,667
— de manganèse.	»	1,048
Chaux.....	0,149	0,640
Magnésie.....	»	0,273
Potasse.....	0,215	0.324
Acide silicique..	»	»
Eau.....	45,164	47.022
	100,238	98,432

(1) Alun naturel de la formation du l Friesdorf, par CH. RAMMELSBERG, *Ann.* de dorf, t. XLIII, p. 399. — (2) Alun de plume d alumineux de Potschappel, *id.* — (3) Alun de la terre d'alun de Frienswalde, *id.*

PLUME.

	(4)	(5)	(6)
ılfurique..	30,9	29,00	36,025
).....	5,2	15,00	10,944
de de fer..	20,7	1,20	9,367
ıanganèse.	»	»	0,235
.....	»	»	0,434
licique...	»	»	»
.....	43,2	58,80	43,025
	100,0	104,00	100,000

ın des mines d'Hurlet, par R. PHILLIPS, *Tr.* de Dufrénoy, t. II, p. 375. —(5) Alun de Bo-NILL, *id.* — (6) Alun de plume des mines ıre du duché des Deux-Ponts, par CH. RAM-G, *Ann.* de Pogg, t. XLIII, p. 399.

ouvelle variété d'alun.

ılfurique....	32,79	0,817	4,000
).....	10,65	0,414	2,026
le manganèse	7,33	0,205	1,003
de magnésie.	1,08	»	»
cristallisation	48,15	5,350	26,315
	100,00		

EN, *Inst.*, 1838.)

ı l'Afrique méridionale.

ı d'alumine.....	0,38398
ı de magnésie.....	0,10820
ı de manganèse.....	0,04597
.....	0,45729
re de potassium.....	0.00205
	0,99749

EYER, *Société de Gottingue.*)

ODIQUE des Andes.

sulfurique.....	20,00
ıe.....	6,36
.....	4,00
.....	24,21
.....	0,01
.....	0,14
·de de fer.....	0,11
yde de fer.....	0,42
	55,25

SON, *T. de Min.* de Dufrénoy, t. II, p. 374.)

ODIQUE artificiel.

sulfurique.....	34,00
ne.....	10,75
.....	6,48
.....	49,00
	100,23

l. de Ph., t. IX, p. 120.)

ALUN SODIQUE du Pérou méridional.

Sulfate sodique.....	6,50
Alumine.....	22,55
Acide sulfurique.....	32,95
Eau.....	39,20
	101,20

(T. THOMSON, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1845.)

ALUN DE CHROME.

	(1)	(2)
Acide sulfurique.....	0,577	0,302
Oxyde de chrome.....	0,318	0,194
Potasse.....	0,194	0,109
Eau par différence.....	0,911	0,397

(1) ORIOLI. — (2) ZANOLINI.

(*Revue sc. et ind.*, 2e série, t. XIV, p. 150.)

ALUNITE. $KO,SO^3 + 9(Al^2O^3,SO^3) + 6\dot{H}O$.

Syn. : *Aluminite, pierre d'alun, alumine sous-sulfatée alcaline.*

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	28,40	24,00	»
Acide sulfur.	27,03	25,00	35,495
Alumine....	31,80	43,92	39,654
Potasse.....	5,79	3.08	10,021 chaux.
Fer protox..	1,44	»	»
Eau.....	3,72	4,00	14,830
Perte.....	1,82	»	»
	100,00	100,00	100,000

	(4)	(5)	(6)
Silice.....	0,45	»	26,30
Acide sulfurique.	19,35	23,370	27,00
Alumine.....	32,50	29,868	26,00
Potasse.....	0,35	»	7,30
Fer protoxydé...	0,45	»	4,00
Eau.....	47,00	46,762	8,20
	100,10	100,000	98,80

(1) Brèche siliceuse du Mont Doré, par VAUQUELIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. IX, p. 76. — (2) A. de la Tolfa, *id.*, *id.*, t. XXII, p. 275. — (3) A. de la Tolfa, par CORDIER, *id.*, t. XVI, p. 360. — (4) A. de Halle en Saxe, par SIMON, *id.*, t. LII, p. 31. — (5) A. de Newhaven près Brighton, par STROMEYER, *id.*, t. VII, p. 11. — (6) Sous-sulfate d'alumine de Beregszast, par BERTHIER, *T. de Min.* de Dufrénoy, t. II, p. 369.

ALUNITE.

	(1)	(2)	(3)
Ac. sulfurique	36,187	35,6	20,06
Alumine.....	35,165	40,0	39,70
Potasse.....	10,824	13,8	0,30 chaux.
Eau.....	17,824	10,6	39,94
	100,000	100,0	100,00

(1) *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVI, p. 358. — (2) A. par COLLET-DESCOTILS, *Ann. de Ch.*, t. XVI, p. 360. — (3) A. d'Épernay, par LASSAIGNE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIV, p. 98.

ALUNOGÈNE. Voy. ALUMINE SULFATÉE.

ALYANTHUS GLANDULOSA. Écorce de la racine.

Ligneux.
Eau.
Amidon.
Gomme.
Gelée végétale.
Substance amère.
Résine aromatique, odeur de vanille.
Matière grasse.
Matière azotée.
Substance végétale analogue à la fougère non azotée.
Principe colorant jaune.
Huile essentielle, odeur vireuse, traces.
Acide citrique, traces.
Silice.
Quelques sels.

(PAYEN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXVI, p. 330.)

AMALGAME. Voy. ALLIAGES.

AMANDES DOUCES.

Eau	3,5
Pellicules	5,0
Huile fine	54,0
Albumine	24,0
Sucre liquide	6,0
Gomme	3,0
Partie fibreuse	4,0
Perte et acide acétique	0,5
	100,0

(BOULLAY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VI, p. 408.)

AMANDINE. $C^{48}H^{27}Az^{15}O^{24}$.

Carbone	50,9
Hydrogène	6,5
Azote	18,5
Oxygène	24,1
	100,0

(*T. de Ch.* de Dumas, t. VII, p. 472.)

AMARÉRYTHRINE. $C^{11}H^{7}O^{7}$.

	Tr.		Calc.
Carbone	27,92	27,46	27,80
Hydrogène	2,96	2,72	2,69
Oxygène	23,50	23,92	23,23

(HERREN, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1843.)

AMARONE. $C^{59}H^{10}Az$.

	Tr.	Calc.	
Carbone	88,36	2400,0	88,46
Hydrogène	5,16	137,5	5,07
Azote	6,48	175,0	6,47
	100,00	2712,5	100,00

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, 2e série, t. II, p. 208.)

AMARYTHRATE DE PLOMB.

$C^{11}H^{5}O^{7},PbO$.

	Tr.	Cal
Carbone	27,92	67,1
Hydrogène	2,96	6,0
Oxygène	23,50	56,0
Oxyde de plomb	45,62	111,6
	100,00	240,7

(KANE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. II,

AMASATINE. $C^{16}H^{7}Az^{2}O^{6}$.

	Tr.		(
Carbone	61,9	61,58	1200
Hydrogène	4,6	4,45	87
Azote	17,9	17,90	354
Oxygène	15,6	16,07	300
	100,0	100,00	

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série p. 489.)

AMAUTITE. Voy. PÉTROSILEX.

AMBLYGONITE.

$2LiO,PhO^{5}+3(4Al^{2}O^{3},3PhO^{5})$.

	(1)	(2)	(3)
A. phosphor.	48,00	47,15	»
Alumine	36,26	38,43	36,62
Lithine	6,33	7,03	»
Soude	5,48	3,29	»
Potasse	»	0,43	»
Fluor	8,11	X	»
	104,18	96,33	

(1) (2) (3) A. d'Ansdorf près Pénig, pa MELSBERG, *R. sc. et ind.*, t. XXIII, p. 169. — (Penig (Saxe), par BERZELIUS, *T. de Min.* pa noy, t. II, p. 357.

AMBRE. Voy. SUCCIN.

AMBRE GRIS.

Adipocire ou matière grasse (ambréine)	.....
Résine	.....
Acide benzoïque	.....
Matière charbonneuse	.....

(BOUILLON-LAGRANGE, *Ann. de Ch.*, t. XLVII,

AMBRÉINE. $C^{66}H^{35}O^{2}$.

	Tr.
Carbone	83,37
Hydrogène	13,32
Oxygène	3,31
	100,00

(PELLETIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LI, p. 1

TTE (Hibiscus hab-el moschus).

me et humidité	130
ou gomme	90
lbumineuse	14
as, résineux, acides ou non divisent ainsi :	
fluide	46
oncrète	
orant	
olorée	
	250

, *Journ. de Pharm.*, t. XX, p. 391.)

DE WELTER. Voy. ACIDE NICISIQUE.

ISTE. Voy. QUARTZ HYALIN.

E ARTIFICIELLE.

	Onces.	Gros.	Grains.
stras très-blanc.	8	»	»
manganèse	»	» ½	»
cobalt	»	»	24
de Cassius	»	»	1
	8	» ½	25

WIELAND.)

E. Autre.

	1 livre.
manganèse	15 à 24 grains.
cobalt	1 grain.

ann. de Ch. et de Ph., t. XIV, p. 66.)

ISTE ORIENTALE. Voy. CO-VIOLET.

E. Voy. ASBESTE.

TE. Voy. HYALITE.

CHLORONICÉIQUE.

$C^{12}H^4ClO^2,AzH^3$.

		Tr.	
	»	»	50,54
ie	»	»	4,30
	9,48	9,25	9,58

	Tr.	Calc.	
	50,47	72	50,34
ie	4,24	6	4,19
	»	35	24,47
	»	14	9,79
	»	16	11,21
		143	100,00

E, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXV,

AMIDE DE POTASSIUM. AzH^2,K.

(GAY-LUSSAC et THÉNARD.)

AMIDIN SOLUBLE.

Oxygène	48.53
Carbone	44.19
Hydrogène	7,28
	100,00

(GUÉRIN-VARRY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVI, p. 246.)

AMIDIN TÉGUMENTAIRE. $C^7H^8O^4$.

		Tr.		Calc.
Carbone.	53.43	53.66	53.66	53.64
Hydrog..	6,22	6,28	6,25	6,25
Oxygène.	40,35	40,06	40.09	40,11
	100,00	100,00	100,00	100,00

(GUÉRIN-VARRY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXI, p. 86.)

AMIDINE. $C^{10}H^5O^6$.

		Tr.		Calc.
Carbone.	53.56	53.67	53,54	53.87
Hydrog..	4,32	4,39	4,34	4,37
Oxygène.	42,12	41.94	42,15	42,06
	100,00	100,00	100,00	100,00

(GUÉRIN-VARRY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXI, p. 86.)

AMIDON.

Anhydre	$C^{12}H^8O^8$
Desséché à l'étuve	$C^{12}H^8O^8,HO$.
Sec	$C^{12}H^8O^8,5HO$.
Industriel	$C^{12}H^8O^8,16HO$.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone..	43.55	44,25	44,67	38,55
Hydrog..	6.77	6.67	6.36	6,13
Oxygène.	49.68	49.08	48.97	55.32
	100,00	100,00	100,00	100,00

(*a*) GAY-LUSSAC et THÉNARD, *Ann. de Ch.*, t. LXXXII, p. 149. — (*b*) BERZELIUS, *id.* — (*c*) BRUNNER. — (*d*) URE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIII, p. 384.

AMIDON.

	(1)	(2)	(3)
Carbone	35,7	43,7	44,6
Oxygène	58,1	49,7	51,8
Hydrogène	6,2	6,6	6.6
	100,0	100,0	100,0

(1) A. torréfié jusqu'au brun jaunâtre. — (2) A. ordinaire. — (3) A. contenu dans la drèche de bière.

(MARCET, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVI, p. 30.)

Amidon.

	(1)	(2)	(3)
Carbone	37,5	42,8	44
Eau	62,5	57,2	56
	100,0	100,0	100

(1) A. sec, par Prout, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVI, p. 369. — (2) A. séché à 100°. — (3) A. séché à 180°.

Amidon de pommes de terre.

	Tr.		
Carbone	53,54	53,60	53,59
Hydrogène	5,47	5,48	5,46
Oxygène	41,29	41,22	41,25
	100,00	100,00	100,00

(Guérin-Varry, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXI, p. 84.)

Amidon.

	Tr.			
Carbone	40,1	39,0	40,3	40,273
Hydrogène	6,8	6,5	6,5	6,142
Oxygène	53,1	54,5	53,2	53,585
	100,0	100,0	100,0	100,000

(Payen.)

	Tr.			Calc.
Carbone	40,2	40,1	39,5	39,93
Hydrogène	6,5	6,5	6,6	6,53
Oxygène	53,3	53,4	53,9	53,54
	100,0	100,0	100,0	100,00

(Blondeau, *Revue sc. et ind.*, t. XV, p. 71.)

Amidon. Granules.

	Tr.		
	(a)	(b)	(c)
Carbone	44,78	44,85	44.77
Hydrogène	6,34	6,65	6,37
Oxygène	48,58	48,20	48,56
Cendres	0,30	0,30	0,30
	100,00	100,00	100,00

	Tr.	
	(d)	(e)
Carbone	44,70	45,09
Hydrogène	6,38	6,60
Oxygène	48,62	48,31
Cendres	0,30	»
	100,00	100,00

(a) (b) (c) (d) Jaquelain, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXIII, p. 181. — (e) Schlomberger, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846.

Amidon fermenté (1) à l'abri de l'air, contact de l'air.

	(1)
Sucre	47,4
Gomme	23,0
Amidine	8,9
Ligneux amilacé	10,3
Ligneux mêlé de charbon	11,0
Amidon non décomposé	4,0
	104,6

(De Saussure, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XI,

AMILATE DE PLOMB.

Amidon	72
Oxyde de plomb	28
	100

(Berzelius, *Ann. de Ch.*, t. XCV, p. 83.)

AMILÈNE. $C^{10}H^{10}$.

Eb^e à 160°. Dens^é de vapeur 5,064

	Tr.		
Carbone	85,78	85,87	86,00
Hydrog.	14,22	14,13	14,00
	100,00	100,00	100,00

(Cahours, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXX, p.

AMISATINE. $C^{36}H^{30}Az^{11}O^{18}$.

	Tr.
Carbone	62,60
Hydrogène	4,05
Azote	16,80
Oxygène	16,55
	100,00

(Laurent, *R. sc. et ind.*, 2e série, t. II, p. 477

AMMÉLIDE. $C^{12}H^{9}Az^{3}O^{6}$.

		Calc.
Carbone	28,4444	4[illegible]
Azote	49,4102	7[illegible]
Hydrogène	3,5388	[illegible]
Oxygène	18,6066	3[illegible]
	100,0000	45[illegible]

	Tr.		
Carbone	27,5987	27,4643	2[illegible]
Azote	47,9431	47,7024	4[illegible]
Hydrogène	3,5821	3,6149	[illegible]
Oxygène	20,8761	21,2214	2[illegible]
	100,0000	100,0000	10[illegible]

(Liebig, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVI, p. 39.

MÉLIDE ET OXYDE D'ARGENT.

$C^{12}Az^2H^7O^4,2AgO$.

	Tr.	
rbone	15,612	15,334
ote	27,120	26,646
drogène	1,402	1,402
yde d'argent	45,700	46,100
ygène	10,166	10,554
	100,000	100,000

	Calc.	
rbone	458,622	15,54
ote	796,662	27,01
drogène	43,679	1,47
yde d'argent	1454,600	45,81
ygène	200,000	10,17
	2950,563	100,00

. KNAPP, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. I, p. 100.)

MÉLINE. $C^8Az^2H^3O^2$.

	Tr. (a)	(b)
rbone	28,6317	28,4647
ote	55,2617	54,9393
ydrogène	3,9713	3,9701
ygène	12,1353	12,6259
	100,0000	100,0000

	(c)	(d)
arbone	28,5533	28,040
ote	55,1102	54,120
ydrogène	3,8848	3,829
ygène	12,4517	14,011
	100,0000	100,000

(a) (b) (c) LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVI, . 23. — (d) F. KNAPP, *id.*, t. LXIV, p. 240.

MONIALDÉHYDE. Voy. ALDÉHYDE-AMMONIAQUE.

MONIAQUE. AzH^3.

q^e 212,50. Dens^é 0,591. Indice 1,000385.

Cent parties de la dissolution aqueuse d'ammoniaque possèdent :

Densité.	Ammoniaque.	Eau.
0,8750	32,50	67,50
0,8875	29,25	70,75
0,9000	26,00	74,00
0,9054	25,37	74,63
0,9166	22,07	77,93
0,9255	19,54	80,46
0,9326	17,52	82,48
0,9385	15,88	84,12
0,9435	14,53	85,47
0,9476	13,46	86,54
0,9513	12,40	87,60
0,9545	11,56	88,44
0,9573	10,82	89,18
0,9597	10,17	89,83
0,9649	9,60	90,40
0,9692	9,50	90,50

(*T. de Ch.* de Dumas, t. I, p. 294.)

AMMONIAQUE.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Azote	100,000	80,7	81,5244	81,713
Hydrog.	26,446	19,3	18,4756	17,287
	126,446	100,0	100,0000	100,000

(a) AUSTIN. — (b) BERTHOLLET. *Recueil de l'Académie*, année 1784, p. 316. — (c) GAY-LUSSAC. *Ann. de Ch.*, t. XCI, p. 30. — (d) DULONG et BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XV, p. 395.)

AMMONIAQUE.

Ammonium	53,1133	100,0000
Oxygène	46,8867	88,2768
	100,0000	

(BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXXIX, p. 234.)

AMMONIAQUE MURIATÉE.

Syn. : *Sel ammoniac ; sel volatil ; sel de Tartarie ; salmiac.*

AMMONIAQUE MURIATÉE de Bucharie.

Muriate d'ammoniaque	97,50
Sulfate d'ammoniaque	2,50
	100,00

(KLAPROTH.)

AMMONIAQUE MURIATÉE du Vésuve.

Hydrochlorate d'ammoniaque cristallisé	100,00
Hydrochlorate de soude	0,50

(KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. XLIV, p. 226.)

Voy. CHLORHYDRATE D'AMMONIAQUE.

AMMONIAQUE SULFATÉE. Voy. SULFATE D'AMMONIAQUE.

AMOIBITE.

Soufre	14,00
Arsenic	45,34
Nickel	37,34
Fer	2,50
Plomb	0,82
Cobalt	traces.
	100,00

(KOBELL, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1846, p. 280.)

AMPHIBOLE.

Syn. : *Hornblende; actinote; trémolite; granatite; schorl vert; stralite; stralstein; bissolite; pargasite; carinthine; kératophyllite.*

Espèce minéralogique; voir les sous-espèces : TRÉMOLITE, ACTINOTE, HORNBLENDE, PARGASITE, CORNÉENNE, ANTOPHYLLITE, ARFVEDSTONITE, PHYLLITE, POLYLITE, DIASTATITE.

AMPHIBOLE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice.....	0,438	42,00	37,03	40,27
Oxyde de fer	0,100	22,69	25,59	15,34
Magnésie...	0,175	10,91	3,70	13,38
Chaux.....	0,134	9,81	8,15	13,80
Alumine....	0,146	7,69	16,50	16,36
Oxyde de manganèse	»	1,15	»	»
Eau et perte.	»	5,75	8,35	0,46
	0,993	100,00	99,32	99,61

(1) A. des Monts Ourals, par BERTHIER, *Ann. des Mines*, 1833. — (2) A. du cap de Gattes (Grenade), LAUGIER, *Ann. de Ch.*, t. LXVI, p. 328. — (3) A. délitée. de Wolsberg (Bohême), par RAMMELSBERG, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846. — (4) A. non altérée.

AMPHIBOLE BLANCHE. Voy. TRÉMOLITE.

AMPHIBOLE COMPACTE. Voy. CORNÉENNE.

AMPHIBOLE NOIRE.

Syn. : *Hornblende.*

AMPHIBOLE VERTE. Voy. ACTINOTE.

AMPHIGÈNE.

$$3(Al^2O^3,2SiO^3)+3KO,2SiO^3.$$

Syn. : *Leucite; grenat du Vésuve; leucolite.*

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	53,75	54,0	54,5
Alumine.....	23,63	23.0	23.5
Potasse.....	22,35	22,0	19.5
	99,73	99,0	97,5

	(4)	(5)		(6)
Silice.....	56,05	56,10		55,0
Alumine.....	23.03	23,10		21,0
Potasse.....	20,40	21,15		20,0
Soude.....	1,02	»	Chaux	3,0
Oxyde de fer...	»	0.95		»
	100,50	101,30		99,0

(1) A. de la Somma, par KLAPROTH. — (2) A. d'Albano. *id.* — (3) A. de Pompeies. par AWDEJEW. — (4) (5) A. de la Somma. par ARFVEDSON — (6) A. par VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. XXII, p. 133.

(*P. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 388.)

AMPHODÉLITHE.

$$3(Al^2O^3,SiO^3)+(3CaO,3MgO,Fe^2,O^3)Si($$

	(1)	(2)	
Silice.....	44,553	45,80	
Alumine.....	35,912	35,45	
Oxyde ferrique.	0,071	1,70	proto de f
Chaux.....	15,049	10,15	
Magnésie.....	4,077	5,05	
Perte par la calcination.....	0.595	1,85	eau, p
	100,227	100,00	

(1) A. par SVANBERG, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. — (2) A. d'une grotte calcaire de Lojo, par NORDENSKIOLD, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1833.

(*R. sc. et ind.*, t. VII, p. 56.)

AMYGDALATE DE BARYTE.

$$C^{40}H^{26}O^{24},BaO.$$

	Calc.		
Carbone...	3057,480	45,549	45
Hydrogène.	324,469	4,816	5
Oxygène..	2400,000	35,466	35
Baryte....	956,880	14,199	14
	6738,829	100,000	100

(WOHLER et LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. I p. 197.)

AMYGDALINE. $C^{40}H^{26}AzO^{22}$.

Carbone.....	58,
Hydrogène.....	7,
Azote.....	3,
Oxygène.....	30,
	99,

(HENRY fils et PLISSON, *Ann. de Ch. et de* t. XLIV, p. 380.)

AMYGDALINE.

	Calc.		
Azote,....	177.036	3,060	3,
Carbone...	3057,480	52,970	51,
Hydrogèn.	336,949	5,835	6,
Oxygène..	2200,000	38,135	38,
	5771,465	100,000	100,

	Tr.			
Azote..	3,069	3,069	3,069	3.
Carbone	52,750	52,770	52,827	52.
Hydrog.	5,980	6,036	5.900	5,
Oxygène	38,201	38,125	38,204	38.
	100,000	100,000	100.000	100.

(WOEHLER et LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. I p. 194.)

OIDE.

	(1)	(2)
.....	50,00	46,0
.....	18,50	19,0
.....	3,00	8,0
er.....	16,75	17,0
ère volatile	5,00	4,0
ron).....	4,00	3,5
atique (environ)..	1,00	1,0
	98,25	98,5

Calton-Hill (près d'Édimbourg), par ADY, *Ann. de Ch.*, t. XLI, p. 235. — toche de Salisbury, *id.*

IE. $C^{30}H^{24}$.

.....	2550	88,23
.....	300	11,77
	2850	100,00

de Ch. de Dumas, t. VII, p. 43.)

E.

$Al^2O^6) + Na^2O^3,Si^2O^6 + 2HO$.

dite dure ; cubicite.

	(1)	(2)	(3)
.....	58,0	55,07	50,0
.....	18,0	22,23	20,0
.....	2,0	»	4.5
.....	10,0	13,71	4,5
.....	8.5	8,22	21,0
.....	3.5	»	»
	100,0	99,23	100,0

	(4)	(5)	(6)
.....	57,34	56,47	55,60
.....	22,58	21,98	23,00
.....	»	»	»
.....	11.86	13,78	14,65
.....	9,00	8,86	»
.....	0,55	»	7,90
	101,33	101,09	101,15

de Catane, par VAUQUELIN, *Ann. de Ch.* t. XXV, p. 191. — (2) A. de Klipatrik, *T. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 180. — godat, par HENRY, *id.* — (5) A. de FASSA. — (6) A. de la Chaussée des géants, par l.

e Niederkirchen.

.....	57,50	56,12
.....	23.15	24,00
.....	5.68	5,82
de fer.....	0,10	0,15
Soude.....	6,45	6,45
Eau.....	8,00	8,00

(NORDENSKIOLD, *Ann. de Miloq et Reiset*, 1848, p. 171.)

ANANAS.

Acide citrique.
Acide malique?
Sucre.
Gomme.

(ADET, *Ann. de Ch.*, t. XXV, p. 32.)

ANATASE. TiO^2.

Syn. : *Oisanite; octaèdrite; schorl bleu, schorl octaèdre.*

	(1)	(2)	(3)
Acide titanique...	98,36	99,25	99,75
Oxyde ferrique...	1,11	0,75	0,25
Oxyde d'étain....	0,20	»	»
	99,67	100,00	100,00

(1) A. du Brésil, par DAMOUR, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. X, p. 417. — (2) (3) A. par H. ROSE, *id.*

ANAUXITE.

Silice..... 55,70
Eau..... 11,05
Beaucoup d'alumine, un peu de magnésie et de protoxyde de fer.

(*T. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 749.)

ANCHOSINE.

Silice.....	0,5252
Alumine.....	0,3098
Chaux.....	0.0382
Protoxyde de fer.....	0,0080
Potasse.....	0,0638
Eau.....	0.0160
	0,9610

(KOBEL, *Jahr. fur Min.*, 1834.)

ANCHUSA. Voy. BOURRACHE.

ANCHUSINE.

	(1)	(2)	(3)
Carbone.....	71,33	69,81	70,35
Hydrogène.....	7,00	7.69	7,52
Oxygène.....	21.67	22,50	22.13
	100,00	100,00	100,00

(1) A. pure. — (2) (3) Matière verte.

(BOLLEY et WEYDLER, *Rev. sc. et ind.*, janvier 1845, p. 85.)

ANCRAMITE. Voy. ZINC OXYDÉ.

ANDALOUSITE.

Syn. : *Feldspath apyre ; spath adamantin ; stanzaite ; micaphyllite.*

	(1)	(2)	(3)
Silice	38	34,000	40,17
Alumine	52	55,750	58,62
Potasse	8	2,000	»
Oxyde ferrique	2	3,375	»
— de manganèse	»	0,625	0,51
Chaux et magnésie	»	2,500	»
Eau	»	1,000	0,28
	100	99,250	99,58

	(4)	(5)	(6)
Silice	37,65	32	37,51
Alumine	59,87	52	60,01
Potasse	»	8	»
Oxyde ferriq.	2,87	2	1,49
— de mang.	»	»	0,46 magnésie.
Chaux et mag.	0,96	»	0,48 chaux.
Eau	» perte.	6	»
	101,35	100	99,95

(1) A. d'Espagne, par VAUQUELIN, *T. de Min.* par Dufrénoy, t. III.—(2) A. de Lisenz, par BRANDES, *id.* — (3) A. de Lancastre, par BUNSEN, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 49.—(4) A. de Fahlun, par SVANBERG, *Rev. sc. et ind.*, t. II, p. 244. — (5) A. du Forez, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. III, p. 385.—(6) A. de Weitschen, par KERSTEN, *R. sc. et ind.*, t. XXVII, p. 342.

ANDALOUSITE. Talksteinmark ou steinmark.

	(1)	(2)
Silice	45,25	49,50
Alumine	36,50	29,88
Oxyde ferrique	2,75	6,61
Potasse	une trace.	6,35
Chaux et magnésie	»	1,90
Eau	14,00	5,48
	98,50	99,62

	(3)		(4)
Silice	37,62		39,00
Alumine	60,50		58,56
Oxyde ferrique	0,63	manganèse	0,53
Potasse	0,82		
Chaux et magnésie	»		0,21
	99,57		

(1) T. de Rochlitz en Saxe, par KLAPROTH. — (2) T. de Zerge au Hartz, par RAMMELSBERG. — (3) T. de Rochlitz, par KARSTEN. — (4) Macles de Lancaster, par BUNSEN.

(*Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 236.)

ANDÉSINE.

Silice	59,60
Alumine	24,28
A reporter....	83,88

Report....	
Chaux	
Soude	
Potasse	
Magnésie	
Oxyde ferrique	

(GLOCKER, *Journ. f. prakt. Chemie*, 1845, t

ANDRÉASBERGOLITE. Voyez TOME.

ANDRÉOLITE. Voy. HARMOTOME.

ANÉMONINE. $C^7H^5O^4$.

	Tr.	
Carbone	55,60	54,80
Hydrogène	4,36	4,24
Oxygène	40,04	40,96

(LOEWIG, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1841.)

ANÉMONINE. $C^{15}H^6O^6$.

	Tr.
Carbone	62,879
Hydrogène	4,169
Oxygène	32,952

(FEHLING, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1843.)

ANGÉLATE D'ARGENT. $C^{10}H^7($

	Tr.
Carbone	29,079
Hydrogène	3,450
Oxygène	11,254
Oxyde argentique	56,127

(MEYER et ZENNER, *Rapp. ann.* de Berzeliu

ANGÉLIQUE (angelica archangeli cine.

Huile volatile, incolore, d'une sav quante, quantité indéterminée.	
Résine âcre	
Principe amer	
Gomme	
Inuline	
Fibre ligneuse avec un peu de matiè soluble dans la potasse	
Substance soluble seulement dans potasse	
Eau et perte	

(JOHN.)

Huile volatile	
Résine âcre	
Extractif	
A reporter...	

Report.....	33,12
.....	34,75
.....	5,40
se.....	8,60
iculière (extractif oxy-	
.....	0,66
.....	0,97
.....	17,50
.....	2,00
	100,00

LANDES, *Journ.* de Trommsdorf, I, 2,

E. Voy. VIVIANITE.

E. Voy. PLOMB SULFATÉ.

E (vraie). Écorce.

ı âcre.....	0,3
amère.....	1,7
ı balsamique.....	1,9
.....	0,2
ɔr d'angusture.....	3,7
.....	5,1
se.....	89,1
	102,0

. *de Berlin*, 1816, p. 76.)

E. Voy. CHAUX ANHYDRO-SUL-

GOFERA.

ui se dépose dans le suc expri-

ı résineuse.
neuse rouge.
ineuse.

reste contient :

neuse verte d'indigo.
active colorante jaune.

ineuse.
ore.
de potasse et de chaux.

ourn. de Schw., t. V, p. 315.)

igotates.

DIGOTIQUE.

ANILATE D'AMMONIAQUE.

$C^{14}H^{8}O^{10}Az,H^{3}Az$.

		Tr.	
Carbone.....	41,8	42,3	42,2
Hydrogène.....	4,1	4,1	4,0
Azote.....	»	»	13,7
Oxygène.....	»	»	40,1
			100,0

	Calc.	
Carbone.....	1071,28	42,4
Hydrogène.....	100,00	3,9
Azote.....	354,04	14,0
Oxygène.....	1000,00	39,7
	2525,32	100,0

ANILATE D'ARGENT. $C^{14}H^{4}O^{9}Az,AgO$.

	Calc.		Tr.	
Carbone.	1071,28	29,35	29,22	»
Hydrog..	50,00	1,37	1,56	»
Azote...	177,02	4,85	»	»
Oxyg....	1000,00	27,40	»	»
Argent..	1351,60	37,03	36,73	36,58
	3649,90	100,00		

ANILATES DE PLOMB.

Sel neutre.

	Calc.	Tr.	
Acide anilique.....	2198	»	»
Oxyde de plomb....	1395	37,6	37,4
Eau.....	112	»	»
	3705		

Sel basique.

Acide anilique.....	2198	»	»
Oxyde de plomb....	2790	55,9	56,0
	4988		

Sel sesquibasique.

Acide anilique.....	4396	»	»
Oxyde de plomb....	4185	48,8	50,0
	8581		

(BUFF, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. II, p. 227.)

ANILIDE OXALIQUE. $C^{16}H^{7}AzO^{6}$.

Syn. : *Acide oxanilique.*

	Tr.	Calc.	
Carbone.....	58,2	96	58,2
Hydrogène.....	4,3	7	4,3
Azote.....	»	14	»
Oxygène.....	»	48	»
		165	

(GERHARDT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXIV, p. 168.)

ANILINE. $C^{12}H^7Az$.

	(1)	(2)	(3)
Carbone.....	77,782	910,25	77.49
Hydrogène.....	7,540	87,50	7,44
Azote.....	14,830	177,04	15,07
	100,152	1174,79	100,00

(1) Osmann, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. IX, p. 139. — (2) (3) *Tr. de Ch.* de Dumas, t. VIII, p. 29.

Aniline

Carbone.....	78,25	78,05	78,32
Hydrogène.....	7,54	7,00	7,48
Azote.....	14,68	14,98	»
	100,47	100,03	

(J. Fritzsche. *R. sc. et ind.*, t. IV, p. 44.)

ANIMALCULES de la rivulaire tubuleuse.

Squelette d'une nature particulière, constituant la majeure partie du corps de l'animalcule.
Chlorophylle en assez grande quantité.
Mucilage identique avec celui du nostoc.
Matière animale soluble dans l'alcool.
Chlorure de potassium.
Phosphate de chaux.
Acide combustible uni à la potasse.
Soufre.

(Braconnot, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXX, p. 214.)

ANIS. Voy. Badiane.

ANISAMIDE. $C^{16}H^9AzO^4$.

	Tr.		Calc.	
Carbone..	63,43	»	1200,0	63,51
Hydrog...	6,04	»	112,0	5.95
Azote....	»	9,48	177,0	9,36
Oxygène..	»	»	400,0	21,18
			1889,0	100,00

(Cahours.)

ANISANILIDE. $C^{28}H^{15}AzO^4$.

	Tr.		Calc.	
Carb....	74.16	73,74	2100,0	73,96
Hydrog..	5,83	5,87	162,5	5,72
Azote...	»	6,44	177,0	6,23
Oxygène.	»	»	400,0	14,09
			2839,5	100,00

(Cahours, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXIII, p. 354.)

ANISATE D'AMMONIAQUE.

$C^{16}H^6O^5,AzH^3,HO$.

	Tr.		Calc.	
Carbone.	56,65	56,54	1200,0	5
Hydrog..	6,66	6,69	137,5	
Azote...	»	8,13	177,0	
Oxygène.	»	»	600,0	2
			2114,5	10

ANISATE D'ARGENT. $C^{16}H^6O^5AgO$

	Calc.		Tr.	
Carbone...	1200,0	36,99	37,08	3
Hydrogène.	75,0	2,36	2,37	
Oxygène...	500,0	15,94	15,84	1
Oxyde d'argent....	1494,6	44,71	44,71	4
	3269,6	100,00	100,00	10

	Calc.
Carbone.....	37,19
Hydrogène.....	2,32
Oxygène.....	15,51
Oxyde d'argent.....	44,98
	100,00

ANISATE DE MÉTHYLÈNE.

$C^{16}H^6O^5,C^2H^2O$.

	Tr.		
Carbone.....	64,94	64,87	6
Hydrogène.....	6.11	6,13	
Oxygène.....	28.95	29,00	2
	100,00	100,00	10

	Calc.
Carbone.....	1350
Hydrogène.....	125
Oxygène.....	600
	2075

(Cahours, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. p. 495.)

ANISHYDRAMIDE. $C^{15}H^{24}Az^2O^6$.

	Tr.		Calc.
Carbone...	74.30	74,16	3600
Hydrogène.	6,12	6,17	300
Azote.....	»	7,31	354
Oxygène..	»	»	600
			4854

)INE. $C^{14}H^{9}AzO^{2}$.

	Tr.	Calc.
......	68,29	84
ène.....	7,32	9
.....	11,38	14
ie.....	13,01	16
	100,00	123

ıs.)

IE NITRIQUE.

$C^{14}H^{8}Az^{2}O^{6}$.

	Tr.		
.....	50,16	49.94	»
ène.....	4,89	4,85	»
.....	»	»	16,52

	Tr.		Calc.
.....	49,79	»	50,00
ène	4,81	»	4,76
.....	»	16,59	16,67
.....	»	»	28,57
			100,00

s.)

E BINITRIQUE.

	Tr.			Calc.
).	39,30	39,22	»	39,43
..	3,33	3,37	»	3,28
..	»	»	19,43	19,71
ie.	»	»	»	37,58

ıs, *Ann. de Ch. et de Ph.*, décembre 1849, /ii, p. 484.).

INE. $C^{20}H^{12}O^{2}$.

	Tr.		
.....	80,87	80,94	81,09
ène.....	8,15	8,03	8,09
e.....	10.98	11,03	10,82
	100,00	100,00	100,00

	Calc.	
.....	1500,0	81,08
ène.....	150,0	8,10
e.....	200.0	10,82
	1850,0	100,00

L. $C^{14}H^{8}O^{2}$.

	Tr.		
.....	77,99	78,32	78,39
ène.....	6,85	»	6,58
e.....	15,16	»	15.03
	100,00		100,00

ANISOL. $C^{14}H^{8}O^{2}$.

	Calc.	
Carbone.....	1050,0	78,50
Hydrogène.....	87,5	6,55
Oxygène.....	200,0	14,95
	1337,5	100,00

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. II, p. 297.)

ANISOL MONONITRIQUE. $C^{14}H^{7}AzO^{6}$.

	Tr.		Calc.
Carbone.....	55,19	»	54,90
Hydrogène.....	4,84	»	4,57
Azote.....	»	9,29	9,14
Oxygène.....	»	»	31,39
			100,00

(CAHOURS.)

ANISOL TRINITRIQUE. $C^{14}H^{5}Az^{3}O^{14}$.

	Tr.				
Carb..	34,54	34,19	»	34,45	34,52
Hydrog.	2,12	1,97	»	2,06	2,14
Azote..	»	»	17,33	»	»

	Tr.		Calc.	
Carbone.	»	34,47	1050,0	34,56
Hydrog..	»	2,15	62,5	2.05
Azote...	17,25	»	531,0	17,28
Oxygène.	»	»	1400,0	46,11
			3043,5	100,00

(CAHOURS.)

BINITRANISOL. $C^{14}H^{6}Az^{2}O^{10}$.

	Tr.			Calc.	
Carb.	42,27	42,13	»	1050	42,35
Hydr.	2,99	3,06	»	75	3,02
Azote	»	»	14,24	350	14,14
Oxyg.	»	»	»	1000	40,49
				2475	100,00

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXV, p. 22.)

ANKÉRITE. Voy. DOLOMIE.

ANONA TRILOBA. Fruit.

Cire.
Chlorophylle.
Peu de principe amer.
Sucre incristallisable.
Gomme.
Fibre ligneuse.
Acide malique, malate de chaux et sels à base de potasse.

(LASSAIGNE, *Nouv. Journ. de Pharm.* de Trommsdorf, t. III, p. 2, 309.)

ANTIMOINE NATIF.

	(1)	(2)	(3)
Antimoine.....	47,75	61,68	44,50
Nickel.....	25,25	23,33	23,50
Arsenic.....	11,75	»	11,00
Soufre.....	15,25	14,16	14,25
Corps inconnu....	»	0,83	»
Oxyde de fer.....	»	»	4,50
	100,00	100,00	97,75

(1) A. de Freusberg, par KLAPROTH, *Syst. de Ch.*, par THOMSON, t. III, p. 630. — (2) A. par JOHN, *id.* — (3) Minerai du comté de Sain, par KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. LXXXV, p. 71.

Voy. ARSÉNIURES D'ANTIMOINE.

ANTIMOINE OXYDÉ. SbO^3. Eq. 1912.

Syn. : *Antimoine blanc; chaux d'antimoine; exitèle.*

ANTIMOINE OXYDÉ.

Antimoine.....	84,32	100,0
Oxygène.....	15,68	18,6
	100,00	

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVII, p. 18.)

ANTIMOINE OXYDÉ natif.

Silice.....	8
Oxyde d'antimoine.....	86
Oxyde d'antimoine mêlé d'oxyde de fer.	3
Perte.....	3
	100

(VAUQUELIN, *Journ. des Mines*, prairial an IX, p. 722.)

ANTIMOINE OXYDÉ. Suie des cheminées où l'on fond la mine d'antimoine.

Eau.....	3,3
Acide carbonique.....	4,3
Oxyde au maximum combiné avec cet acide.....	14,7
Même oxyde d'antimoine non combiné	77,7
	100,0

(PISSIS, *Ann. de Ch.*, t. XLIX, p. 172.)

ANTIMOINE OXYDÉ SULFURÉ.

$SbO^3 + 2SbS^3$.

Syn. : *Antimoine rouge; antimoine blende; kermès minéral.*

Antimoine.....	74,45
Oxygène.....	5,29
Soufre.....	20,49
	100,23

(H. ROSE, *T. de Min.* de Dufrénoy, t. II, p. 652.)

ANTIMOINE OXYDÉ SULFURÉ.

Antimoine.....	
Oxygène.....	
Soufre.....	

(KLAPROTH, *Ann. de Ch. et de* p. 251.)

ANTIMOINE OXYDÉ SULFURÉ. Ke

Acide hydro-sulfurique.....	
Soufre.....	
Protoxyde d'antimoine.....	
Eau et perte.....	

(THÉNARD, *Syst. de Ch.* de Thomso

ANTIMOINE OXYDÉ TEI

ACIDE ANTIMONIEUX.

ANTIMOINE OXYDULÉ. S

	Calc.	
Antimoine.....	92,37	
Oxygène.....	7,63	
	100,00	

(MARCHAND, *Journ. f. prakt. Chem*

ANTIMOINE ROUGE. Vo

OXYDÉ SULFURÉ.

ANTIMOINE SULFURÉ.

Syn. : *Stilbine.*

Antimoine.....	
Soufre.....	
Silice.....	
Arsenic.....	
Perte.....	
	4

	(d)	
Antimoine.....	50,84	(
Soufre.....	17,38	(
Silice.....	»	(
Arsenic.....	2.65	
Fer.....	1,83	
Nickel.....	29,43	
	102,13	(

(a) BERGMANN, *Ann. de Ch.*, t.
(b) (c) GESNOUIN, *id.*, t. LXX
(d) (e) THAULOW, *Ann.* de Pogg

INE SULFURÉ PLOMBO-CU-RE. Voy BOURNONITE.

NIATE D'ALUMINE.

$Al^2O^3,3SbO^5$.

.....	9,20	642,32
ntimonique.....	90,80	6338,70
	100,00	6984,02

ONIATE D'AMMONIAQUE.

AzH^3,SbO^5,HO.

iaque et eau....	13,40	326,94
ntimonique.....	86,60	2112,90
	100,00	2439,84

ONIATE D'ARGENT. AgO,SbO^5.

l'argent.....	40,72	1451.61
ntimonique.....	59,28	2112,90
	100,00	3564,51

ONIATE DE BARYTE. BaO,SbO^5.

.....	31,17	956,88
ntimonique.....	68,83	2112,90
	100,00	3069,78

NIATE DE BISMUTH.

BiO,SbO^5.

bismuth.....	31,84	2960,75
imonique.....	68,16	2112.90
	100,00	5073,65

NIATE DE CADMIUM.

CdO,SbO^5.

cadmium.....	27,38	796,77
imonique.....	72,62	2112,90
	100,00	2909,67

NIATES DE CÉRIUM.

TE DE SESQUIOXYDE. $Ce^2O^3,3SbO^5$.

de de cérium..	18,61	1449.39
imonique.....	81,39	6338,70
	100,00	7788,09

TE DE PROTOXYDE. CeO,SbO^5.

de cérium....	24,20	674,69
.....	75,80	2112,90
	100,00	2787,59

ANTIMONIATE DE CHAUX. CaO,SbO^5.

Chaux.....	14,42	356,02
Acide antimonique.....	85,58	2112,90
	100,00	2468,92

ANTIMONIATE DE CHROME.

$Cr^2O^3,3SbO^5$.

Sesquioxyde de chrome..	16,67	956,00
Acide antimonique.....	83,33	6338,70
	100,00	7294,70

ANTIMONIATE DE COBALT. CoO,SbO^5.

Oxyde de cobalt.....	18,16	468,99
Acide antimonique.....	81,84	2112.90
	100,00	2581,89

ANTIMONIATES DE CUIVRE.

ANTIMONIATE DE BIOXYDE. CuO,SbO^5.

Oxyde noir de cuivre...	19,00	495,69
Acide antimonique.....	81,00	2112.90
	100,00	2608,59

ANTIMONIATE DE PROTOXYDE. Cu^2O,SbO^5.

Oxyde rouge de cuivre..	29.67	891,39
Acide antimonique.....	70.33	2112,90
	100,00	3004,29

ANTIMONIATES D'ÉTAIN.

ANTIMONIATE DE BIOXYDE. $SnO^2,2SbO^5$.

Bioxyde d'étain.....	12,12	1470.58
Acide antimonique.....	87,88	4225.80
	100,00	5695,38

ANTIMONIATE DE PROTOXYDE. SnO,SbO^5.

Protoxyde d'étain.....	28.33	835,29
Acide antimonique.....	71,67	2112.90
	100,00	2948,19

ANTIMONIATES DE FER.

ANTIMONIATE AU MAXIMUM. $Fe^2O^3,3SbO^5$.

Sesquioxyde de fer.....	13.37	978,41
Acide antimonique.....	86,63	6338,70
	100,00	7317,11

ANTIMONIATE AU MINIMUM. FeO,SbO^5.

Protoxyde de fer.....	17,21	439,20
Acide antimonique.....	82,79	2112,90
	100,00	2552,10

ANTIMONIATE DE LITHINE.

LO,SbO^5.

Lithine	7,86	180,37
Acide antimonique	92,14	2112,90
	100,00	2293,27

ANTIMONIATE DE MAGNÉSIE.

ANTIMONIATE DE MAGNÉSIE anhydre.

MgO,SbO^5.

Magnésie	10,89	258,35
Acide antimonique	89,11	2112,90
	100,00	2371,25

ANTIMONIATE DE MAGNÉSIE hydraté.

MgO,SbO^5,HO.

Magnésie	10,40	258,35
Acide	85,07	2112,90
Eau	4,53	112,25
	100,00	2483,50

ANTIMONIATE DE MANGANÈSE.

MnO,SbO^5.

Oxyde de manganèse	17,13	445,88
Acide antimonique	82,57	2112,90
	100,00	2558,78

ANTIMONIATES DE MERCURE.

ANTIMONIATE DE BIOXYDE. HgO,SbO^5.

Bioxyde de mercure	39,26	1365,22
Acide antimonique	60,74	2112,90
	100,00	3488,12

ANTIMONIATE DE PROTOXYDE. Hg^2O,SbO^5.

Protoxyde de mercure	55,47	2631,64
Acide antimonique	44,53	2112,90
	10,000	4744,54

ANTIMONIATES DE MOLYBDÈNE.

ANTIMONIATE DE BIOXYDE. $MoO^2,2SbO^5$.

Bioxyde de molybdène	15,89	798,52
Acide antimonique	84,11	4225,80
	100,00	5024,32

ANTIMONIATE DE PROTOXYDE. MoO,SbO^5.

Protoxyde de molybdène	24,85	698,52
Acide antimonique	75,15	2112,90
	100,00	2811,42

ANTIMONIATE DE NICKEL.

NiO,SbO^5.

Oxyde de nickel	18,19	
Acide antimonique	81,81	2
	100,00	2

ANTIMONIATE DE PALLADIU

PdO,SbO^5.

Oxyde de palladium	26,60	
Acide antimonique	73,40	2
	100,00	2

ANTIMONIATES DE PLATINE.

$PtO^2,2SbO^5$.

ANTIMONIATE DE BIOXYDE.

Bioxyde de platine	25,33	1
Acide antimonique	74,67	4
	100,00	5

ANTIMONIATE DE PROTOXYDE. PtO,SbO

Protoxyde de platine	38,69	1
Acide	61,31	2
	100,00	3

ANTIMONIATE DE PLOMB. PbO.

Oxyde de plomb	39,76	1
Acide antimonique	60,24	2
	100,00	3

ANTIMONIATE DE PLOMB. Minéral prov probablement des mines de plomb steppe des Kirguises, ou de celles d trict de Nertschink.

	Tr.	
Acide	61,83	
Oxyde	31,71	
Eau	6,46	
	100,00	1

(HERMANN, *R. sc. et ind.*, t. XXI, p. 175.)

ANTIMONIATES DE POTASSE.

ANTIMONIATE NEUTRE. $KO,SbO5$.

Potasse	589	21,8	3
Acide antimonique	2112	78,2	21
	2701	100,0	27

BIANTIMONIATE. $KO,2SbO^5$.

Potasse	589	12,25	3
Acide antimonique	4224	87,75	4
	4813	100,00	4

MONIATE DE RHODIUM.

$R^2O^3,3SbO^5$.

ioxyde de rhodium.	20,18	1602,70
e antimonique.....	79,82	6338,70
	100,00	7941,40

MONIATE DE SOUDE. NaO,SbO^5.

e.....	15,61	390,89
antimonique.....	84,39	2112,90
	100,00	2503,79

MONIATE DE STRONTIANE.

SrO,SbO^5.

tiane.....	23,45	687,28
antimonique.....	76,55	2112,90
	100,00	2800,18

MONIATE DE TELLURE.

$TeO^2,2SbO^5$.

tellureux.....	19,16	1001,76
antimonique.....	80,84	4225,80
	100,00	5227,56

MONIATE DE THORINIUM.

ThO,SbO^5.

le de thorinium.....	28,57	844,90
e antimonique.....	71,43	2112,90
	100,00	2957,80

MONIATE DE VANADIUM.

$VO^2,2SbO^5$.

e vanadeux.....	20,01	1056,89
e antimonique.....	79,99	4225,80
	100,00	5282,69

MONIATE DE ZINC. ZnO,SbO^5.

le de zinc.....	19,24	503,23
e antimonique.....	80,76	2112.90
	100,00	2616,13

MONIATE DE ZIRCONE.

$Zr^2O^3,3SbO^5$.

ne.....	15,25	1140,25
e antimonique.....	84,75	6338.70
	100,00	7478,95

MONITE D'ALUMINE.

$Al^2O^3,3SbO^4$.

line.....	9,61	642,32
e antimonieux.....	90,39	6038,70
	100,00	6681,02

ANTIMONITE D'AMMONIAQUE.

$Az2H^3,SbO^4,HO$.

Ammoniaque et eau....	13,97	326,94
Acide antimonieux.....	86,03	2012,90
	100,00	2339,84

ANTIMONITE D'ARGENT. AgO,SbO^4.

Oxyde d'argent.....	41,90	1451,61
Acide antimonieux.....	58.10	2012,90
	100,00	3464,51

ANTIMONITE DE BARYTE. BaO,SbO^4.

Baryte.....	32,22	956,88
Acide antimonieux.....	67,78	2012,90
	100,00	2969,78

ANTIMONITE DE CHAUX. CaO,SbO^4.

Chaux.....	15,03	356,02
Acide antimonieux.....	84,97	2012,90
	100,00	2368,92

ANTIMONITE DE COBALT. CoO,SbO^4.

Oxyde de cobalt.....	18,90	468,99
Acide antimonieux.....	81,10	2012,90
	100,00	2481,89

ANTIMONITES DE CUIVRE.

ANTIMONITE DE BIOXYDE. CuO,SbO^4.

Oxyde noir de cuivre...	19,76	495,69
Acide antimonieux	80,24	2012,90
	100,00	2508,59

ANTIMONITE DE PROTOXYDE. Cu^2O,SbO^4.

Oxyde rouge de cuivre..	30,69	891,39
Acide antimonieux	69,31	2012.90
	100,00	2904,29

ANTIMONITES DE FER.

ANTIMONITE DE PEROXYDE. $Fe^2O^3,3SbO^4$.

Peroxyde de fer.....	13,94	978,41
Acide antimonieux	86,06	6038,70
	100,00	7017,11

ANTIMONITE DE PROTOXYDE. FeO,SbO^4.

Protoxyde de fer.....	17.91	439,20
Acide antimonieux	82,09	2012,90
	100,00	2452,10

ANTIMONITE DE NICKEL. NiO,SbO^4.

Oxyde de nickel.....	18,92	469,67
Acide antimonique	81.08	2012,90
	100,00	2482,57

ANTIMONITE DE PLOMB.

PbO,SbO^4.

Oxyde de plomb	40,93	1394,50
Acide antimonieux	59,07	2012,90
	100,00	3407,40

ANTIMONITE DE POTASSE.

KO,SbO^4.

Potasse	22,66	589.92
Acide antimonieux	77,34	2012,90
	100,00	2602,82

ANTIMONITE DE SOUDE.

NaO,SbO^4.

Soude	16,26	390,89
Acide antimonieux	83,74	2012,90
	100,00	2403,79

ANTIMONITE DE STRONTIANE.

SrO,SbO^4.

Strontiane	24,33	647,28
Acide antimonieux	75,67	2012,90
	100,00	2660,18

ANTIMONIURES MÉTALLIQUES. Voy. chaque métal en particulier.

ANTIMONPHYLLITE. SbO^3.

Syn. : *Antimoine oxydé.* Voy. ce mot.

Oxygène	15,68
Antimoine	84,32
	100,00

(*T. de Min.* de Dufrénoy, t. II, p. 654.)

ANTOPHYLLITE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice	56,00	57,60	56,74	62,66
Magnésie	23,00	29,30	24,35	4,00
Protoxyde de fer	13,00	2,10	13,94	12,00
Id. de manganèse	4,00	»	2,38	3,25
Chaux	2,00	3,55	»	3,33
Alumine	3,00	3,20	»	13,33
Eau	»	3,55	1,67	»
	101,00	99,30	99,08	

(1) A. de Kongsberg, par GMELIN, *T. de Min.* par Dufrénoy, t. III. — (2) A. de Perth (Canada), par THOMSON, *id.* — (3) A. de Kongsberg, par VOPILIUS, *id.* — (4) JOHN, *Journ. des Mines*, juin 1810.

ANTRIMOLITE. Voy. MÉSOTYPE.

APATÉLITE des glaises d'Auteu

Acide sulfurique	
Peroxyde de fer	
Eau	
Alumine	

(MAILLET, *R. sc. et ind.*, t. II, p. 256.)

APATITE. V. CHAUX PHOSPHATÉE

APHANÈSE. $6CuO,AsO^5,PhO^5+3$

Syn. : *Cuivre arséniaté prismatiq gulaire.*

Acide arsénique	
Acide phosphorique	
Oxyde cuivrique	
Oxyde ferrique	
Eau	

(DAMOUR et DESCLOIZEAUX, *C. R.*, t. XX.)

APHÉRÈSE. Voy. CUIVRE PHOSPH

APHRITE. Voy. CALCAIRE.

APHRODITE. Voy. MAGNÉSITE.

APHRYZITE. Voy. TOURMALINE.

APHTALOSE. Voy. SULFATE DE

APHTHITALITE. Voy. POTAS FATÉE.

APHTONITE.

Cuivre	
Zinc	
Argent	
Fer	
Cobalt	
Plomb	
Antimoine	
Soufre	
Gangue	
Arsenic	

(SVANBERG, *Annuaire* de Millon et Rei p. 251.)

APLOME. Voy. GRENAT GROSSULAI

APOCRÉNATE CUIVRIQUE. de l').

$C^{36}H^{47}AzO^{62}$.

	Tr.
Carbone	48,37
Hydrogène	3,90
Nitrogène	1,11
Oxygène	46,62

(MULDER, *Repp. ann.* de Berzelius, 1845.)

Voy. ACIDE APOCRÉNIQUE.

ıLITE.

ı,SiO³)+KO,2SiO³+16HO.

ıthyophtalme; albine; tessélite; lesta.

	(1)	(2)	(3)
.....	52,58	51,86	51,86
.....	24,98	25,20	25,32
.....	5,37	5,14	5,31
.....	16,20	16,04	16,90
ique...	0,64	»	»
	99,77	98,24	99,39

	(4)	(5)	(6)
.....	52,90	52,13	51,33
.....	25,21	24,43	25,86
.....	5,27	5,27	4,90
.....	16,00	16,20	»
ique...	0,82	1,54	1,28
	100,20	99,57	

'aroö dite tessélite, par BERZELIUS. — sa, par STROMEYER. — (3) A. de Disco, le Ch. et de Ph., t. XX, p. 367. — , par BERZELIUS, id., t. XVII, p. 25. — par BERZELIUS, Annuaire de Millon et . — (6) A. d'Andreasberg, par RAM-l.

ı.

.....	55,00	54,00	55,00
.....	27,00	28,00	25,00
.....	0,50	»	»
.....	»	4,00	2,25
.....	2,50	»	»
.....	17,00	17,00	15,00
.....	»	»	2,75
	102,00	100,00	100,00

Mines, avril 1806, p. 388.)

ıE. Voy. RÉSINE DE RHUBARBE.

ıINE. Voy. A. CASÉIQUE.

Voy. TOURMALINE.

$C^{12}H^{11}O^{11}$.

.....	43,84
.....	49,85
.....	6,10
.....	0,14
	99,90

ıY, Ann. de Ch. et de Ph., t. XLIX,

ıA RIDOLFIANA.

ıuileuse, soluble dans
insoluble dans l'alcool. 2,35

Sucre.....	3,79
Caséine.....	18,34
Fibre ligneuse.....	1,66
Amidon.....	69,58
Sels minéraux.....	3,74
Perte.....	0,64

(PIRIA, Annuaire de Millon et Roiset, 1848, p. 357.)

ARBOUSIER BUSSEROLLE (Arbutus uva ursi). Feuilles.

Acide gallique.....	1,200
Tannin.....	36,400
Résine.....	4,400
Extractif mêlé avec du surmalate calcique et des traces de sel marin.....	3,312
Apothème d'extractif mêlé de citrate calcique.....	0,862
Gomme.....	15,700
Extractifs, l'un et l'autre extraits à l'aide de la potasse caustique (la première contenant probablement de l'acide pectine, la seconde de l'apothème de tannin).....	17,600
Fibre ligneuse.....	9,600
Eau.....	6,000
	95,074

(MEISNER, T. de Ch. de Berzelius.)

ARBRE A PAIN (artocarpus incisa). Fruit.

	Onces	Gros	Grains
Feuille amylacée.....	»	4	33
Albumine végétale et mucus..	»	»	60
Eau ou tout autre principe évaporable.....	2	4	37
Savon végétal.....	»	»	24
Résine.....	»	»	3
Sarcocolle.....	»	»	1
Gluten uni à de la fibrine végétale.....	»	5	58
	4	»	»

(RICORD MADIANNA, Journ. de Pharm., t. XVI, p. 319.)

ARBRE DE JUDÉE. Cendres. Parties solubles.

Acide carbonique.....	24,9
— sulfurique.....	3,1
— muriatique.....	0,5
Silice.....	1,0
Potasse..... / Soude.....	70,5
	100,0

Arbre de Judée. Cendres. Parties insolubles.

Acide carbonique	34,0
— phosphorique	7,5
Silice	2,4
Chaux	46,0
Magnésie	7,2
Oxyde de fer	1,3
— de manganèse	0,7
Charbon, etc.	»
	99,1
Phosphate de chaux	11,4
— de fer	3,2

(*T. des Essais* de Berthier, t. I, p. 262.)

ARBRE DE LA VACHE. Suc laiteux.

Eau	57,3
Albumine végétale	0,4
Matière cireuse	3,8
Matière résineuse	31,4
Gomme et sucre	4,7
Sels fixes	0,4
	98,0

(Heintz, *Journ. de Pharm.*, 3e série, t. VI, p. 380.)

ARDOISE.

Silice	46
Alumine	26
Magnésie	8
Carbonate de chaux	4
Fer	14
	98

(Kirwan, *Elém. de Ch.* de Chaptal, t. II, p. 90.)

AREC-CACHOU.

Acide gallique.
Beaucoup de tannin.
Acétate d'ammoniaque.
Un principe analogue à celui des légumineuses.
Une matière rouge insoluble.
Elaïne et stéarine.
Huile volatile.
Gomme.
Oxalate de chaux.
Fibre ligneuse.
Sels minéraux.
Oxyde de fer et silice.

Henry, *Journ. de Ph.*, t. X, p. 312.

ARENDALITE. Voy. Épidote.

ARFVEDSTONITE.

	(1)
Silice	50,508
Chaux	1,560
Magnésie	»
Protoxyde de fer	31,548
— de manganèse	8,920
Alumine	2,488
Soude avec trace potasse	»
Chlore	»
Eau	0,960
	95,984

(1) A. de Faroë, par Thomson. — (2) A. du land, par Kobell.

(*Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 593.)

ARGENT. Ag.

Équiv[t] 1351,61. Dens[d] 10,474. Fus[n] au cerise.

Genre minéralogique, voy. les e Argent natif, Argent amalgamé, A rite, Argent antimonial, Argent nical, Argent sulfuré, Argent su fragile, Polybasite, Argent sulfu timonifère et plombifère, Argent su flexible, Sternbergite, Argent ant sulfuré, Proustite, Miargyrite, A séléniuré, Argent chloruré, Arge duré, Bromure d'argent, Argent c nate.

ARGENT AIGRE. Voy. Argent su fragile.

ARGENT AMALGAMÉ. $AgHg^2$.

Syn. : *Mercure argental.*

Mercure	
Argent	

(Klaproth, *Tr. de Min.* par Dufrénoy, p. 161.)

ARGENT ANTIMONIAL. Ag^4Sb.

Syn. : *Discrase.*

	(1)
Argent	76
Antimoine	24
	100

(1) A. de Wolfach, par Klaproth, *Ann.* t. XLV, p. 9. — (2) A. d'Andreasberg, *id.*

NTIMONIÉ SULFURÉ.

$3AgS + SbS^3$.

ent rouge; argyrithrose; aéro-

	(1)	(2)	(3)
.....	60,20	57,45	58,95
.....	21,80	24,59	22,85
.....	18,00	17,76	16,61
.....	»	»	0,29
	100,00	99,80	98,70

exique, par VOEHLER. *Tr. de Min.* par II, p. 179. — (2) A. de Zacatécas, par 3) A. d'Andreasberg, par BONSDORFF, *t de Ph.*, t. XIX, p. 14.)

IMONIÉ SULFURÉ. Argent d'An-contient au quintal.

.....	60,0	grains.
timoine.....	20,3	
.....	11,7	
ique sec.....	8,0	
	100,0	

nt rouge clair, cristallisée du rince électoral Frédéric-Auguste , contient :

.....	62,0	grains.
timoine.....	18,5	
.....	11,0	
ique sec.....	8,5	
	100,0	

Inn. de Ch. et de Ph., t. XVIII, p. 87.)

MONIÉ SULFURÉ.

	(1)	(2)
.....	60	56,6748
.....	19	16,1300
.....	17	15,0666
.....	4	12,1286
	100	100,0000

lreasberg, par KLAPROTH, *Ann. de Ch.* XIV, p. 6. — (2) *Id.*, par VAUQUELIN, *ines*, pluviôse an IV, p. 4.

ANTIMONIÉ SULFURÉ y. ARGENT SULFURÉ FRAGILE.

RSÉNICAL. $(Ag,F)^4,As$.

(1)	(2)	(3)	(4)
4,06	6,56	14,06	12,75
7,89	38,25	20,25	44,25
2,90	38,29	59,94	35,00
»	»	»	4,00
5,75	16,87	5,76	4,00
0,60	99,97	100,01	100,00

A. d'Andreasberg, par DUMÉNIL. — LAPROTH.

par Dufrénoy, t. III, p. 165.)

ARGENT ARSÉNIO-SULFURÉ. Voyez PROUSTITE.

ARGENT AURIFÈRE de Schlanberg en Sibérie.

Or.....	28
Argent.....	72
	100

(BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXIV, p. 417.)

ARGENT BLANC. Voy. PLOMB SULFURÉ.

ARGENT CARBONATÉ de Wolsach en Souabe.

Oxyde d'argent.....	72,5
Acide carbonique.....	12,2
Oxyde d'antimoine.....	15,3
	100,0

(*T. des Essais* de Berthier, t. II, p. 809.)

ARGENT CHLORURÉ.

Syn. : *Argent muriaté; argent corné.*

	(1)	(2)	(3)
Argent.....	67,75	68	76
Chlore.....	27,50	32	24
Gangue et mélange....	8,00	»	»
	103,25	100	100

(1) A. de la Saxe, par KLAPROTH. — (2) A. de la Sibérie, *id.* — (3) A. du Pérou, *id.*

(*T. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 188.)

ARGENT CHLORURÉ. Minerai du Pérou.

Argent métallique.....	40,2
Chlorure d'argent.....	14,4
Carbonate de chaux ferrifère.....	41,8
Argile bitumineuse.....	3,6
	100,0

ARGENT CHLORURÉ. La gangue est un calcaire ainsi composé :

Carbonate de chaux.....	76,2
— de magnésie.....	14,8
— de fer.....	5,0
— de manganèse.....	3,4
	99,4

(*T. des Essais* de Berthier, t. II, p. 810.)

ARGENT CHLORURÉ. Minerai noir du filon de la Descubridora, à Chanareillo (Chili).

Chlorure d'argent.....	22,9
Argent métallique.....	8,2
Antimoine et soufre.....	0,4
Carbonate de chaux.....	39,7
A reporter.....	71,2

Report	74,2
Carbonate de magnésie	1,8
Carbonate de zinc	12,8
Fer, alumine et zinc	7,2
Argile insoluble	5,1
	98,1

(DOMEYKO, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. IV, p. 173.)

ARGENT CORNÉ. Voy. ARGENT CHLORURÉ.

ARGENT FULMINANT. Voy. FULMINATE D'ARGENT.

ARGENT GRIS ANTIMONIAL. Voy. ARGENT SULFURÉ ANTIMONIFÈRE ET PLOMBIFÈRE.

ARGENT IODURÉ.

	(1)	(2)
Argent	64,25	77,4
Iode	46,89	22,6
	111,14	100,0

(1) A. du Chili, par DOMEYKO. — (2) A. de Zacatecas, par VAUQUELIN.

(*Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 189.)

ARGENT MOLYBDIQUE. Voy. TELLURE NATIF.

ARGENT MURIATÉ. Voy. ARGENT CHLORURÉ.

ARGENT NATIF.

Oxyde de fer brun	74,00
Silice	3,50
Sable	1,00
Argent	14,00
Eau	8,50
	98,00

(KLAPROTH, *Journ. des Mines*, mai 1812, p. 344.)

ARGENT NATIF de Curcy.

Argent	90
Cuivre	10
	100

(BERTHIER, *Ann. des Mines*, t. XI, p. 72.)

ARGENT NATIF de Chuldner-Hutte.

Argent	93,00
Cuivre	2,13
Plomb	1,60
Arsenic	1,40
Zinc	1,00
Fer	0,50
Antimoine	trace.
	99,63

(KERSTEN, *Ann. des Mines de Saxe*, Freiberg, 1839.)

ARGENT NOIR. Voy. ARGENT SULFURÉ FRAGILE.

ARGENT ROUGE. Voy. ARGENT MONIÉ SULFURÉ.

ARGENT SÉLÉNIURÉ.

Argent	
Plomb	
Sélénium	

(ROSE, *Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 1

ARGENT SULFURÉ.

Syn. : *Argent vitreux.*

	(1)
Argent	86,5
Soufre	13,5
	100,0

(1) A. d'Himmelfurst, par KLAPROTH. — (Joachimstal, *id.*

(*T. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 166.)

ARGENT SULFURÉ ANTIMONI ET PLOMBIFÈRE.

Syn. : *Argent gris antimonial.*

	(a)	
Argent	22,93	
Plomb	30,27	cuivre.
Antimoine	27,38	fer.
Soufre	18,74	
	99,32	

(*a*) WOEHLER, *Tr. de Min.* par Dufréno p. 174. — (*b*) STROMEYER, *Ann. de Ch. et* t. III, p. 491.

ARGENT BISMUTHÉ de Copiopo.

	(1)
Argent	60,4
Bismuth	10,4
Cuivre	7,8
Arsenic	2,8
Gangue	19,2
Fer	»
Soufre	»
	100,0

(1) A. par DOMEYKO, *Rapp. ann. de B* 1846. — (2) A. de Schapsbach, par KLAPROT

ARGENT SULFURÉ FRAGILE.

$SbS^3 + 6AgS$.

Syn. : *Argent sulfuré aigre; argen monié sulfuré noir ; argent noir.*

	(1)
Argent	66,50
Cuivre	0,50
A reporter	67,00

(1) A. de Freiberg, par KLAPROTH. — (Schemnitz, par ROSE.

Report	67,00	69,18
.....	5,00	»
imoine.....	10,00	14,68
fre.....	12,00	16,42
	94,00	100,28

. *de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. .)

ENT TELLURÉ.

	(1)	(2)	(3)
ent.....	82,63	62,42	62,30
.....	»	0,24	0,50
ure.....	17,37	36,92	36,89
	100,00		

) A. de Siranowski (Sibérie), par H. Rose, *Tr.* Essais de Berthier, t. II, p. 808. — (2) A. d'Altai, G. Rose, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIV, p. 429.

ENT VITREUX. Voy. Argent sul-ré.

ENTINE.

1. : *Chaux carbonatée nacrée.*

ILE.

1. : *Thon, lithomarge.*

'giles rangées par ordre alphabétique de localités.

LE D'ANTRAGUES. Voy.	tableau	1
- D'ARGENTIÈRES	—	2
- D'ANDENNES	—	3
- D'ABONDANT	—	4
D'ANGLEUR	—	4
- D'ASIE	—	5
- D'ANGLETERRE	—	1, 4
DE BLAIGNES	—	2
DE BAYES	—	7
DE BELGIQUE	—	1, 3, 4
DE BAVIÈRE	—	6
DE CABANAS	—	5
DE COLOGNE	—	1
DE CLARAC	—	2
DU CREUSOT	—	3
DE COULOMMIERS	—	5

LE DE COMBAL près Cormayeur (Savoie).

e.....	44,0
nine.....	20,0
de de fer.....	19,0
IX.....	2,0
nésie.....	1,0
le de cuivre.....	1,5
le de plomb.....	3.0
.....	7.5
	98,0

IER, *Bull. Philom.*, 1826, p. 164.)

ARGILE DE DREUX. Voyez tableau		4
— DE DEVONSHIRE —		4
ARGILE DU DÉP. de la Moselle. V. tableau		1
— de la Nièvre	—	1, 6, 7
— de l'Aveyron	—	2
— de Seine-et-Marne	—	2, 3
— de la Charente	—	2
— de l'Indre	—	2
— du Lot	—	2, 6
— de la Seine-Inférieure	—	3, 4
— de Saône-et-Loire	—	3
— de l'Allier	—	3, 4
— du Gard	—	5
— de l'Yonne	—	6
— du Cher	—	6
— de la Marne	—	7
— de la Somme	—	7
ARGILE D'ÉCHANIÈRES. Voy. tableau		4
— DE FRANCFORT	—	2
— DE FIGEAC	—	6

ARGILES DE FORGES.

Alumine.....	16,0
Silice.....	63,0
Chaux.....	1,0
Fer.....	8,0
Eau évaporée.....	10,0
Perte.....	2,0
	100,0

(FOURCROY, *Journ. des Mines*, prairial an II, p. 224.)

Voy. Tableau 2.

ARGILE DE HAYANGES. Voy. tableau		1
— D'HÆGANAS	—	3
— DE HESSE	—	4

ARGILE D'HAMPSHIRE.

Silice.....	51,8
Alumine.....	25,0
Carbonate calcaire.....	3,3
Carbonate de magnésie.....	0,7
Oxyde de fer.....	3,7
Perte.....	15.5
	100,0

(BERGMANN, *Ann. de Ch.*, t. XIV, p. 41.)

ARGILE DES ÎLES FÉROË.

Silice.....	50.99
Alumine.....	7.39
Peroxyde de fer.....	21,21
Oxyde de titane.....	0,46
Magnésie.....	19,96
	100,01

(FORCHAMMER, *R. sc. et ind.*, 2e série, t. II, p. 139.)

Argile de Leyval. Voy. tableau 2
— **de l'Argentierres.** — 2
— **de la Bouchade.** — 3
— **de Livernon.** — 6

Argile de Lemnos.

Silice	47,0
Alumine	19,0
Carbonate calcaire	5,4
Carbonate de magnésie	6,2
Oxyde de fer	5,4
Perte	17,0
	100,0

(Bergmann, *Ann. de Ch.*, t. XIV, p. 140.)

Argile de Montmartre.

Alumine	19,00
Silice	66,25
Chaux	7,50
Fer	6,75
Perte	0,50
	100,00

(Fourcroy, *Journ. des Mines*, prairial an II, p. 221.)

Argile de Morret. Voy. tableau 2
— **de Montereau.** — 3
— **de Montluçon.** — 3
— **de Montmarens.** — 4
— **de Madrid.** — 5

Argile de Moravie, servant à la fabrication des pots de verrerie.

Silice	45,8
Alumine	40,4
Eau	13,8
	100,0

(Debette, *R. sc. et in.l.*, 2e série, t. II, p. 362.)

Argile de Namur. Voy. tableau 3
— **de Nemours.** — 2
— **de Nuzefoul.** — 2

Argile de Nevreux. Cinq morceaux.

1	34,5	Alumine.
	68,5	Silice.
2	33,0	Alumine.
	67,0	Silice.
3	35,0	Alumine.
	65,0	Silice.
4	38,0	Alumine.
	62,0	Silice.
5	40,0	Alumine.
	60,0	Silice.

(Hassenfratz, *Ann. de Ch.*, t. XIV, p. 145.)

Argile d'Osmunde.

Silice
Alumine
Carbonate calcaire
Carbonate de magnésie
Oxyde de fer
Perte

(Bergmann, *Ann. de Ch.*, t. XIV,

Argile de Provins, employé
cation des faïences et pote
à pâte poreuse et rougeâtr

Silice
Alumine
Peroxyde de fer
Chaux

(Aubert, *T. de Ch.* de Dumas, t.

Argile de Pourain. Voy. t
— **de Passau.** -
— **de Pougues.** -
— **de Parigny.** -
— **de Péronne.** -
— **de Pantin.** -
— **de Quincy.** -

Argile de Reims. Voy. tabl

Argile de Reykum (Islande)

Silice
Alumine
Oxyde de fer

(Sir Joseph, *Journ. des Mines*, n

Argile. Wake tendre, de
duché du Rhin).

Silice combinée
Alumine
Potasse
Magnésie
Silice gélatineuse
Humidité

(Berthier, *Ann. de Ch. et de Ph*

Argile de Strasbourg. Voy
— **de Saint-Amand.**
— **de Stourbridge.**
— **de Suède.**
— **de Saint-Aubin.**
— **de Salinelle.**
— **de Souillac.**
— **de Saint-George.**
— **de Saint-Ouen.**

Argile des terrains d'alluvion.

Charbon	49,65
Soufre	2,85
Silice	40,00
Alumine	46,00
Oxyde de fer	6,40
Sulfate de fer	1,80
Sulfate de chaux	1,50
Magnésie	0,50
Sulfate de potasse	1,50
Hydrochlorate de potasse	0,50
Eau	10,75
	104,45

(Klaproth, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. III, p. 503.)

Argile de Vitry. Voy. tableau 7.

Argile de Vanvres, près Paris.

Alumine	32,25
Silice	63,50
Chaux	0,25
Fer	3,75
Perte	0,25
	100,00

(Fourcroy, *Journal des Mines*, prairial an II, p. 221.)

TABLEAU 1.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)
Silice	0,710	0,667	0,661	0,667	0,637	0,630	0,667
Alumine	0,190	0,182	0,198	0,216	0,207	0,230	0,240
Magnésie	.....	0,006	.....	.....	.....	.....	0,012
Oxyde de fer	.....	0,016	0,063	0,025	0,040	0,013	0,012
Eau	0,090	0,120	0,075	0,090	0,103	0,120	0,066
Sable	.....	0,015	.....	.....	.....	.....	0,003
	0,990	1,006	0,997	0,998	0,987	0,993	1,000

(1) Argile d'Antragues, près de Jemmapes en Belgique, excellente pour les pots de verrerie.
(2) Terre à pipe de Strasbourg.
(3) Argile de Hayanges (département de la Moselle), employée à faire des briques réfractaires.
(4) Argile de Saint-Amand (département de la Nièvre); on en fait de la poterie commune, dite *cuite en grès*.
(5) Argile de Stourbridge, en Angleterre; on l'emploie pour faire des pots de verrerie et des creusets à fondre l'acier.
(6) Cymolite (Klaproth).
(7) Terre à pipe des environs de Cologne.

TABLEAU 2.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)
Silice	0,582	0,559	0,540	0,520	0,484	0,500	0,472
Alumine	0,280	0,268	0,300	0,316	0,300	0,327	0,324
Magnésie	.....	0,025	.....	.....	.....	0,015	.....
Oxyde de fer	0,035	0,010	.....	0,044	0,222	.....	0,030
Eau	0,100	0,136	0,156	0,126	0,180	0,160	0,160
	0,997	0,998	0,996	1,006	1,186	1,002	0,986

(1) Argile de Clarac (département de l'Aveyron); on dit qu'elle fait partie d'un terrain houiller.
(2) Argile de Blaignes, entre Nemours et Moret (département de Seine-et-Marne).
(3) Argile de Vire (département du Calvados), dite *terre à foulon de Normandie*, parce qu'on l'emploie dans l'ouest de la France pour foulonner les draps.
(4) Argile de Leyval (département de la Charente-Inférieure); elle est très-bonne pour faire des pots de verrerie.
(5) Argile de l'Argentières (département de l'Indre).
(6) Argile des environs de Francfort-sur-le-Mein; on s'en sert pour faire de l'alun.
(7) Argile de Nuzejoul (département du Lot); on l'emploie dans le midi pour faire des pots de verrerie.

TABLEAU 3.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Silice	0,569	0,650	0,644	0,617	0,540	0,554
Alumine	0,219	0,240	0,246	0,247	0,250	0,264
Magnésie	0,006	.....	.....	.....	trace	.....
Oxyde de fer	0,034	trace	trace	0,022	0,060	0,042
Eau	0,174	0,110	0,100	0,100	0,140	0,120
	1,002	1,000	0,990	0,986	0,990	0,980

(1) Argile d'Hæganas, en Suède (Karsten); elle provient d'un terrain houiller et passe pour é réfractaire.

(2) Argile de Forges (département de la Seine-Inférieure); elle est excellente pour faire des pots de

(3) Argile de la Cologne, près de Montereau (département de Seine-et-Marne); elle alimente fabriques de faïence dite *anglaise*.

(4) Argile du Montet, près du Creusot (département de Saône-et-Loire); on en fait d'excellente réfractaires pour la construction des cheminées des hauts fourneaux.

(5) Argile de Vanvres, près Paris; on en fait des fourneaux de laboratoire.

(6) Argile de la Bouchade, près de Montluçon (département de l'Allier); on l'emploie dans la verrer teilles de Souvigny, pour faire les pots que l'on trouve très-bons.

(7) Argile d'Andannes, près de Namur (en Belgique); on s'en sert pour faire des creusets dans le prépare le laiton.

TABLEAU 4.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Silice	0,492	0,492	0,506	0,469	0,496
Alumine	0,340	0,340	0,352	0,364	0,374
Magnésie	.....	.....	.....	0,010	.....
Oxyde de fer	.....	.....	0,004	.....	.....
Eau	0,164	0,164	0,131	0,148	0,112
	0,996	0,996	0,993	0,991	0,982

(1) Argile de Saint-Aubin-les-Foux (département de la Seine-Inférieure), dite *terre à Suédois*; on s'en faire des creusets à laiton.

(2) Argile d'Echassières, près de Montmarant (département de l'Allier); on l'emploie pour faire le servent à la fusion des minerais d'antimoine.

(3) Argile d'Abondant, près de Dreux (département d'Eure-et-Loir); c'est avec cette argile qu'o gazettes à porcelaine dans la manufacture de Sèvres.

(4) Argile d'Angleur, près de Liége (Belgique).

(5) Argile de Devonshire (Angleterre), réputée très-réfractaire.

(6) Argile de Hesse (Allemagne), qui sert à faire des creusets qui portent ce nom.

TABLEAU 5.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
.....	0,500	0,538	0,540	0,510	0,540
.....	0,250	0,238	0,240	0,198	0,190
.....	.....	0,012	0,008	0,030	.....
.....	0,250	0,200	0,200	0,220	0,170
fer.....	.....	.....	0,006	0,014	0,080
.....	.....	.....	.....	0,028	.....
	1,000	0,988	0,994	1,000	0,980

) l'Asie Mineure.
) Cabanas, près de Madrid.
) Coulommiers (Seine-et-Marne).
) Salinelle (Gard).
) Quincy.

TABLEAU 6.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)
.....	0,740	0,412	0,490	0,410	0,800	0,695	0,744
.....		0,147	0,240	0,286			
.....	.....	0,010	.....	.....	.....	.....	.....
.....	.....	.....	0,020	.....	.....	.....	.....
er...	.....	0,082	0,062	0,123	0,120	0,235	0,266
fer.....	.....	.....	.....	.....	.....	.....	.....
.....	0,030	trace	.....	.....	.....	.....	.....
.....	.....	0,339	.....	.....	.....	.....	.....
ime.....	0,230	0,010	0,180	0,169	0,076	0,070	0,090
	1,000	1,000	0,992	0,988	0,996	1,000	1,100

ammineuse dite *cendres de Reims* (département de la Marne).
ne de Passau (en Bavière); on en fait des creusets qui jouissent d'une grande réputation.
Livernon, près de Figeac (département du Lot); on en fait une poterie rouge fort jolie qui res-
erie étrusque.
Souillac (département du Lot).
e de Pourain (département de l'Yonne); d'un jaune pâle.
e de Saint-Georges-sur-la-Prée (département du Cher).
e de Saint-Amand (département de la Nièvre).

TABLEAU 7.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice	0,394	0,455	0,354	0,285
Alumine	0,202	0,155	0,111	
Magnésie	.....	.....	.....	.....
Oxyde de fer	0,050	0,040	.....	0,030
Carbonate de chaux	0,262	0,180	0,411	0,465
Carbonate de magnésie	0,042	.....	0,016	0,035
Eau	0,050	0,120	0,108	0,040
Sable	.....	0,050	.....	0,145
	1,000	1,000	1,000	1,000

(1) Marne de Bayes (département de la Nièvre).
(2) Terre végétale de Parigny, près de Pougues (département de la Nièvre), désignée sous le nom de *Chaleuse* ou *arbue*.
(3) Marne des environs de Péronne (département de la Somme); on emploie cette poudre en guise de [illegible] et on dit qu'elle produit d'excellent mortier hydraulique.
(4) Marne de Vitry (département de la Marne); on l'exploite pour amender les terres.

TABLEAU 8.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Silice	0,328	0,505	0,570	0,510	0,500
Alumine	0,104	0,128	0,103	0,140	0,105
Magnésie	.....	0,040	0,030	0,134	0,072
Oxyde de fer	0,052	0,070	0,067	0,030	0,051
Carbonate de chaux	0,384	.....	.....	.....	.....
Carbonate de magnésie	0,022	.....	.....	.....	.....
Eau	0,196	0,257	0,230	0,182	0,260
Sable	.....	.....	.....	.....	.....
	1,086	1,000	1,000	0,996	1,000

(1) Terre à foulon d'Angleterre, 1re qualité.
(2) *Id.* *id.* 2e qualité.
(3) *Id.* *id.* 3e qualité.
(4) Argile magnésienne de Saint-Ouen, près de Paris.
(5) Argile magnésienne de Pantin, près de Paris.

(*Tr. des Essais* de Berthier, t. I, p. 52.)

NSIDÉRÉES D'APRÈS LEUR EMPLOI. tableaux qui précèdent.

CANTON DE RICHMOND, employée liment.

.....	34
fer	12
.....	34
.....	10
.....	12
.....	4
	100

Inst., 1837.)

S ALUNIERS A STRASBOURG.

.....	50,0
.....	32,7
.....	1,5
fer.....	trace.
.....	16,0
	100,2

(Ann. des Mines, t. XII, p. 234.)

	(1)	(2)
.....	34,09	44,29
.....	43,14	47,35
.....	19,25	8,36
.....	2,30	»
fer	0,75	»
.....	0,55	»
	100,05	100,00

pyrométriques, par GAZERAN, *Ann. de* VI, p. 102. — (2) *Id*, par GUYTON-MOR- LXXIV, p. 131.

STIQUE des pots de la verrerie l.

.....	40
.....	60
	100

Ann. de Ch., t. XXII, p. 275.)

GER servant à la fabrication des briques

	(1)	(2)	(3)
.....	34,50	25,00	
.....	12,76	10,30	51,00
.....	13,74	10,70	
chaux	»	43,00	40,50
ter ...	58,00	89,00	91,50

tat de brique du commerce. — (2) A. à n de briques. — (3) A. à l'état naturel.

Report....	58,00	89,00	91,50
Chaux.....	36,00	6,00	»
Peroxyde de fer..	6,00	5,00	4,00
Eau.....	»	»	4,50
	100,00	100,00	100,00

(BERTHIER.)

ARGILE pour les creusets.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	0,709	0,646	0,723
Alumine.....	0,248	0,344	0,195
Oxyde de fer.....	0,038	0,040	0,039
Eau	»	»	0,018
	0,995	1,000	0,975

	(4)	(5)	(6)
Silice	0,710	0,652	0,674
Alumine	0,230	0,250	0,320
Oxyde de fer.....	0,040	0,072	0,008
	0,980	0,974	1,002

	(7)	(8)	(9)
Silice.....	0,680	0,680	0,776
Alumine	0,290	0,280	0,190
Magnésie.....	0,005	»	0,028
Oxyde de fer.....	0,022	0,020	0,003
Eau	»	0,010	»
	0,997	0,990	0,997

(1) Creusets de Hesse. — (2) Creusets de Paris, de la fabrique de Beaufay; ils sont excellents. — (3) Creusets de Savignies, près de Beauvais, fabriqués par Deyeux fils. — (4) Creusets qu'on emploie en Angleterre dans les fabriques d'acier fondu. — (5) Creusets de la verrerie de Beigneaux, près de Nemours (département de Seine-et-Marne). — (7) Creusets d'une verrerie de Bohême. — (8) Briques dont on se sert pour construire le creuset des hauts fourneaux du Creusot. — (9) Briques de Sevelles, près de Provins (département de Seine-et-Marne)

(*T. des Essais* de Berthier, t. I, p. 67.)

ARGILES DES USINES A FER.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	64,85	44,80	56,72
Alumine.....	22,37	34,46	21,88
Oxyde de fer.....	3,35	4,35	3,00
Manganèse et alumine avec un peu de magnésie....	0,53	0,64	1,20
Chaux	trace.	trace.	trace.
Perte par la calcination.....	8,50	16,00	17,40
	99,60	100,22	100,20

(1) A. de Stourbridge. — (2) A. de Rouen. — (3) A. d'Hœganas.

NOEGERATH, *Arch.* de Karsten, t. VII, p. 371.)

Argiles plastiques et argiles réfractaires.

	Silice.	Alumine.	Oxyde de fer.	Chaux.
Du Devonshire	49,60	37,40	0,00	0,00
Harfort	65,24	25,23	1,52	1,24
D'Andennes	52,00	27,00	2,00	0,00
De Hesse	47,50	34,37	1,24	0,50
Lithomarge de Rochiltz en Saxe	48,25	36,60	2,75	0,00
Abondant près Dreux	50,60	35,20	0,40	»
Arcueil	62,14	22,00	3,09	1,68
Vanvres près Vaugirard	51,84	26,10	4,91	2,25
Dourdan	60,60	26,39	2,50	0,84
Forges-les-Eaux	65,00	24,00	»	0,00
Gaujac	46,50	38,40	»	»
Valendar près Coblentz	66,70	24,00	1,20	»
Montereau	64,10	24,60	»	»
Nevers	62,50	23,15	»	2,30
Provins	50,95	34,45	1,62	1,75
Strasbourg	66,70	18,20	1,60	0,00
Stourbridge	63,70	22,70	2,00	0,00

(*Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 259.)

Argile. Ciment.

	(1)	(2)
Terre siliceuse ou sable	57,00	44,00
Terre calcaire	6,50	7,50
Fer	8,50	8,50
Terre alumineuse ou argile pure	28,00	»
	100,00	

(1) C. de Dordrecht. — (2) C. d'Amsterdam.

(Kastelein, *Journ. des Mines*, prairial an III, p. 84.)

Argile. Ciment hydraulique.

Silice	38,0
Chaux	50,0
Alumine	6,5
Magnésie	2,0
Protoxyde de manganèse	3,5
	100,0

(*Tr. des Essais* de Berthier, t. I, p. 489.)

Argile. Ciment romain des Anglais.

Chaux	55,40
Argile,	36,00
Oxyde de fer	8,60
	100,00

(*Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. II, p. 241.)

Argile. Pouzzolanes d'It

Quartz divisé
Silice
Alumine
Peroxyde de fer
Magnésie
Chaux combinée
Potasse
Soude
Eau et principes volatils

Argile. Pouzzolanes d'A

Carbonate de chaux
Sable fin
Peroxyde de fer
Chaux combinée
Argile... { Silice
Alumine...

Argile. Pouzzolane artif

Sable palpable
Silice
Alumine
Peroxyde de fer
Carbonate de chaux

ZZOLANE artificielle de Calais.

.....	12,00	12,20
.....	30,00	30,54
.....	9,00	9,15
de fer.....	10,00	10,16
de chaux.....	22,90	37,98
ıbinée	8,10	»
.....	8,00	»
	100,00	100,00

UZZOLANE de Chamboran (Isère).

	(1)	(2)
.....	9,00	10,00
.....	39,60	44,00
t traces de fer...	40,50	45,00
nagnésie.....	0,90	1,00
.....	10,00	»
	100,00	100,00

état naturel. — (2) P. après cuisson de

UZZOLANE du Cantal, formation

	(1)	(2)
.....	19,37	26,70
.....	13,50	18,60
er.....	»	»
.....	0,55	0,76
.....	4,23	53,94
de chaux.....	62,35	»
	100,00	100,00

uisson entre 600 et 700°. — (2) *Id.* au-0°.

UZZOLANE du Gard, terre à

	(1)	(2)
.....	1,50	1,77
.....	51,83	59,53
traces de fer...	33,34	38,70
.....	13,33	»
	100,00	100,00

tat naturel.— (2) P. après cuisson entre

ZZOLANE de Grenoble.

	(1)	(2)
fin.....	20,60	26,50
de chaux.....	15,96	3,44
agnésie.....	5,04	11,06
e fer.....	7,50	6,25
Silice.....	34,40	32,50
Alumine.....	16,50	15,75
nétrique.....	»	3,50
.....	»	1,00
	100,00	100,00

ile. — (2) P. cuite.

ARGILE. POUZZOLANE du Lot.

	(1)	(2)
Silice.....	58,50	66,47
Alumine.....	19,50	21,59
Peroxyde de fer.....	10,00	11,94
Traces de chaux.....	»	»
Eau.....	12,00	»
	100,00	100,00

(1) P. naturelle. — (2) Après cuisson de 600 à 700°.

ARGILE. POUZZOLANE de Loupiac, près Gourdon (Lot).

	(1)	(2)
Silice.....	51,00	59,77
Alumine.....	36,00	40,23
Carbonate de chaux.....	traces	traces
Eau.....	13,00	»
	100,00	100,00

(1) État naturel. — (2) Cuisson entre 600 à 700°.

ARGILE. POUZZOLANE de Montauban, chauffée entre 600° et 700°.

Carbonate de chaux.....		3,50
Sable fin rougeâtre.....		49,00
Peroxyde de fer.....		4,60
Argile	Silice.....	22,50
	Alumine.....	20,40
		100,00

ARGILE. POUZZOLANE de Saint-Astier (Dordogne).

	(1)	(2)
Quartz.....	4,13	5,00
Silice.....	38,54	46,62
Alumine.....	20,00	24,19
Peroxyde de fer.....	12,00	14,51
Carbonate de chaux.....	8,00	9,68
Eau.....	17,33	»
	100,00	100,00

(1) État naturel. — (2) Cuisson 600 à 700°.

ARGILE de Toulon, terre à pipes.

	(1)	(2)
Sable.....	2,00	2,30
Silice.....	46,92	53,62
Alumine et peu de fer.....	38,58	44,08
Soufre.....	5,30	»
Eau.....	7,20	»
	100,00	100,00

(1) A. naturelle. — (2) A. après cuisson de 600 à 700.

Argile de Toulon.

	(1)	(2)
Sable fin	12,00	14,51
Carbonate de chaux	22,66	»
Chaux	8,00	25,01
Peroxyde de fer	6,67	8,06
Argile { Silice	32,66	39,51
Argile { Alumine	8,66	10,47
Charbon des matières organiques et sels solubles par différence	9,35	2,44
	100,00	100,00

(1) Après cuisson de briques entre 600 à 700°. — (2) Entre forte et moyenne cuisson.

(Vicat, *Nouv. Études sur les Pouzzolanes artif.* par L. J. Vicat, p. 44.)

Argiles kaolins. Voy. Porcelaine.

	(1)	(2)	(3)
Silice	0,468	0,436	0,528
Alumine	0,373	0,377	0,342
Potasse	0,025	»	0,022
Magnésie	trace	»	0,016
Oxyde de fer	»	0,015	»
Eau	0,130	0,126	0,100
	0,996	0,954	0,978

	(4)	(5)	(6)
Silice	0,558	0,635	0,500
Alumine	0,230	0,280	0,280
Potasse	0,032	0,040	0,022
Chaux	»	»	0,055
Magnésie	0,085	0,080	0,007
Oxyde de fer	0,048	»	0,055
Eau	0,072	»	0,095
	0,995	1,005	1,014

(1) Kaolin de Saint-Yrieix (département de la Haute-Vienne), préparé par décantation à la manufacture de porcelaine de Sèvres. — (2) K. de Schneeberg (en Saxe). — (3) K. de Meissen; on dit qu'il provient de la décomposition d'une roche porphyritique; il est d'un très-beau blanc. — (4) K. de la Garde-Freney, près Saint-Tropez. — (5) K. de Fourches, près de Mende (département de la Lozère). — (6) K. de Normandie.

(Berthier, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIV, p. 110.)

Argile kaolin.

	(1)	(2)	(3)
Alumine	37,57	22,00	23,2
Oxyde ferrique et manganique	traces	1,87	0,5
A reporter	37,57	23,87	23,7

(1) K. de Due, près Schneeberg, par G. Rose. *Ann. de Pogg*, 1845, n° 9. — (2) K. de Morl, près Halle, *id.* — (3) K. de Elbogen en Bohême, par Berthier, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXII, p. 236.

Report	37,57	23,87
Silice	44,30	27,96
Eau	13,02	7,43
Potasse	»	0,17
Carbonate de chaux	0,34	0,33
Quartz	5,12	33,19
	100,32	92,95

Argile kaolin de Saint-Austell, cc Cornouailles, Angleterre.

Alumine	
Silice	
Potasse	
Oxyde de fer	
Oxyde de manganèse	

(Girardin, *R. sc. et ind.*, t. III, p. 272.)

Argile kaolin.

	(1)	(2)
Eau	7,485	8,520
Alumine	19,999	24,583
Silice	25,545	28,982
Oxyde de fer	0,672	»
Potasse	»	»
Carb. de chaux	0,081	0,204
Résidu non attaq	25.886	3,869
	79,668	66,155

	(4)
Eau	6,294
Alumine	17,676
Silice	28,308
Oxyde de fer	0,255
Soude	0,366
Potasse	»
Carbonate de chaux	»
Résidu non attaqué	44.625
	97,524

	(6)
Eau	8,966
Alumine	23,640
Silice	29,247
Oxyde de fer	1,400
Soude	»
Potasse	»
Carbonate de chaux	»
Résidu non attaqué	1,533
	64,756

(1) K. de Sedlitz. — (2) K. de Schne (3) K. de Hall. — (4) K. de Saint-Yrieix. — Bornholm. — (6) K. de Kall. — (7) K. d'Al

(Forchammer, *Ann.* de Pogg, t. XXXV. p.

KAOLIN.

	(1)	(2)
.....	48,49	49,67
.....	37,88	36,48
ite de chaux.....	0,18	»
le fer.....	traces	1,28
.....	13,58	13,02
.....	traces	traces
	100,13	100,45

rre à porcelaine par SCHNEEBERG. — (2) *Id.* ISTELLER.

d ind., t. XXI, p. 211.)

ARGILE KAOLIN.

	(1)	(2)	(3)
Magnésie.....	»	1,5	1,00
Eau.....	8	5,0	5,00
Silice.....	68	58,0	55,00
Alumine.....	20	32,0	35,00
Oxyde d'un métal particulier.....	4	»	»
Oxyde de fer.....	»	1,5	0,70
Perte.....	»	2,0	3,25
	100	100,0	99,95

(1) K. d'Aschaffenbourg, 1re espèce, par SCHAUB, *Ann. de Ch.*, t. XL, p. 112. — (2) *Id.*, 2e espèce, *id.* — (3) *Id.*, 3e espèce, *id.*

. Composition empirique.

LOCALITÉS.	Silice.	Alumine.	Eau.	Chaux, magnésie, potasse.	Chaux, magnésie, soude.	Fer, manganese	Résidu non argileux.
de Kaolins de Limoges 1833.	42,07	34,65	12,17	1,33	»	traces.	9,76
ssa près Bayonne.....	43,12	33,00	23,00	»	0,50	id.	»
ux près Cherbourg.....	42,31	34,51	12,09	1,39	»	id.	9,67
(Ariége).....	27,22	20,00	9,03	1,24	»	0,48	42,00
(Lozère).....	35,61	22,33	9,70	1,32	»	3,37	24,64
Madame (Allier).....	39,91	36,37	12,94	1,80	»	traces.	3,96
d (Puy-de-Dôme).....	32,93	29,88	10,73	1,56	»	id.	24,87
en Cornouailles.....	46,63	24,06	8,74	0,60	Soude tr.	id.	19,65
n (Devonshire).....	44,26	36,81	12,74	1,55	»	id.	4,30
lle d'Elbe).....	45,03	32,24	11,36	2,21	»	id.	8,14
tanero (Piémont).....	23,94	21,14	7,42	»	»	1,23	48,00
près Scio.....	37,07	25,28	6,64	6,33	»	traces.	24,64
Passau).....	42,15	37,08	12,83	2,85	traces.	0,56	4,50
ch (Passau).....	32,48	29,45	10,50	1,13	»	traces.	26,42
ff près Harfnerszell.....	28,61	25,75	9,60	1,57	»	id.	34,44
s Schneeberg.....	35,98	34,12	11,09	0,69	»	id.	18,00
près Messen.....	29,42	25,00	9,80	0,71	»	id.	33,52
rès Messen.....	40,78	34,16	12,10	0,60	Soude tr.	traces.	12,33
près Messen.....	39,10	20,92	7,26	3,98	»	1,31	27,50
s de Hall.....	26,10	22,50	7,55	»	»	id.	43,84
s Johangeorgenstadt.....	44,07	38,15	9,69	1,80	»	id.	5,53
arlsbad).....	33,98	26,66	9,55	1,13	»	id.	28,63
ff (Carlsbad).....	44,12	40,61	13,56	0,95	»	id.	0,74
ff (Hongrie).....	26,76	15,17	5,22	1,83	»	0,56	50,40
m (Scandinavie).....	38,57	34,99	12,52	0,54	0,93	»	13,36
(Russie).....	29,30	47,83	22,23	»	0,68	»	»
Portugal).....	40,62	43,94	14,62	»	»	traces.	»
os (Galice).....	43,25	37,38	12,83	0,88	»	id.	0,11
gton (Delaware).....	32,69	35,01	12,12	1,14	0,72	id.	5,64
le (Delaware).....	29,73	25,59	8,94	potasse	»	»	22,81 34,99
.....	23,72	9,80	2,62	3,08	»	0,43	68,18

Analyse rationnelle.

LOCALITÉS.	Silice libre.	Silice.	Alumine.	Eau.	Formules
Kaolin de Limoges 1832	10,98	31,09	34,65	12,17	Al^2O^3,
Louhossoa près Bayonne	»	»	»	»	Al^2O^3,
Des Pieux près Cherbourg	2,43	39,88	34,51	12,09	$3Al^2O^3$, 4 / $4Al^2O^3$, 5
Mercus (Ariége)	»	»	»	»	Al^2O^3,
Clos de Madame (Allier)	2,67	37,24	36,37	12,94	Al^2O^3,
Chabrol (Puy-de-Dôme)	7,79	25,14	29,88	10,73	Al^2O^3,
Bréage en Cornouailles	1,27	45,36	24,06	8,74	Al^2O^3, 2
Plymton (Devonshire)	10,19	34,07	36,81	12,74	Al^2O^3,
Chiesi (Ile d'Elbe)	1,16	43,87	32,24	11,36	$2Al^2O^3$, 3
Bourgmanero (Piémont)	6,62	17,32	21,14	7,42	Al^2O^3,
Tretto près de Scio	»	»	»	»	$2Al^2O^3$, 3
Rama (Passau)	9,71	36,77	37,38	12,83	Al^2O^3,
Auerbach (Passau)	7,13	25,35	29,45	10,50	Al^2O^3,
Diendorf près Harfnerszell	7,17	21,44	25,75	9,60	
Aue près Schneeberg	1,76	34,22	34,12	11,09	
Kaschna près Messen	1,82	27,60	25,00	9,80	$4Al^2O^3$, 5
Seilitz près Messen	9,10	31,68	34,16	12,10	Al^2O^3,
Schletta près Messen	0,67	38,48	20,92	7,26	Al^2O^3, 2
Morl près de Hall	4,44	23,69	22,50	7,55	Al^2O^3,
Sosa près Johanngeorgenstadt	»	»	»	»	$3Al^2O^3$, 3
Zetliz (Carlsbad)	4,95	26,03	26,66	9,55	$3Al^2O^3$, 4
Munchshoff (Carlsbad)	2,40	41,72	40,61	13,56	Al^2O^3,
Prinzdorff (Hongrie)	1,00	25,76	15,17	5,22	Al^2O^3, 2
Bornholm (Scandinavie)	7,04	31,53	34,99	12,52	Al^2O^3,
Risanski (Russie)	»	»	»	»	$2Al^2O^3$,
Oporto (Porugal)	3,72	36,90	43,93	14,62	Al^2O^3,
Sargadelos (Galice)	6,48	36,77	37,38	12,83	
Wilmington (Delaware)	12,23	20,46	35,01	12,12	
Newcastle (Delaware)	9,39	20,34	25,59	8,94	
Chine	»	»	»	»	$2Al^2O^3$, 3

(BRONGNIART et MALAGUTI, *Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 255.)

ARGILE KAOLIN.

	(1)	(2)	(3)
Silice	29,73	43,25	26,10
Alumine	25,59	37,88	22,50
Eau	8,94	12,83	7,55

	(4)	(5)	(6)
Silice	28,61	40,62	32,69
Alumine	25,75	43,94	35,01
Eau	9,60	14,62	12,12

(1) K. de Newcastle Delaware. — (2) K. de Sargadelos (Galice). — (3) K. de Morl près de Hall. — (4) K. de Diendorf près de Harfnerszell. — (5) K. d'Oporto. — (6) K. de Wilmington (Delaware).

(ALEX. BRONGNIART et MALAGUTI, *C. R.*, t. XIII.)

ARGILE LITHOMARGE.

Silice	32,0
Alumine	26,5
Oxyde de fer	21,0
Hydrochlorate de soude	1,5
A reporter	81,0

Repo

Eau	
Perte	

(KLAPROTH, *Syst. de Ch.* par Thomson

ARGILE TERRE A PIPE cuite entre

Argile pure	
Carbonate de chaux	
Chaux combinée	

ARGILE TERRE A PIPE.

	(1)
Quartz	10,50
Silice	54,80
Alumine	28,00
Magnésie	0,01 et c
Chaux	0,03
Eau	6,66
	100,00

(1) A l'état naturel, par VICAT, *No*
les Pouzzolanes artif., par L. J. V
(2) Après cuisson entre 600 à 700°., i

Terre de l'Amérique septentrionale.

.....	48,2
.....	28,2
e.....	6,0
errique.....	5,0
nanganique.....	0,6
te calcique.....	2,6

, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 46.)

S BITUMINEUSES.

Argiles plombagines.

	(1)	(2)
.....	58,40	44,30
.....	22,50	14,70
.....	5,80	30,90
le fer.....	3,00	5,60
e.....	»	1,00
.....	10,30	5,60
	100,00	99,00

les environs de Scheffield en Angleterre. — Bavière.

fém. par Dufrénoy, t. III, p. 263.)

SPHALTES, SCHISTES.

E SALIFÈRE.

licique.....	45,500
.....	15,000
rbonique.....	13,730
e.....	12,830
.....	6,900
ase.....	0,270
.....	2,240
.....	2,350
in.....	1,060
	99,850

IAUTL, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846.)

E SAPONIFORME.

Savon de montagne.

.....	440
.....	265
e fer.....	80
.....	205
.....	5
.....	5
	100

, *Ann. de Ch.*, t. LVI, p. 150.)

e Plombières.

.....	0,440
.....	0,220
e.....	0,020
.....	0,060
.....	0,250
	0,990

IER, *Ann. des Mines*, 1836.)

ARGILES SMECTIQUES.

Syn. : *Terres à foulon.*

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	50,80	51,00	48,50
Alumine.....	23,00	17,00	18,50
Chaux.....	2,30	0,50	»
Oxyde de fer....	0,70	5,75	6,00
Magnésie.....	0,20	1,25	1,50
Eau.....	24,50	24,00	25,50
	101,50	99,50	100,00

	(4)	(5)
Silice.....	44,00	50,0
Alumine.....	23,06	10,0
Chaux.....	1,08	3,0
Oxyde de fer.....	2,00	12,0
Magnésie.....	2,00	13,0
Eau.....	24,95	12,0
	100,09	100,0

(1) Terre à foulon de Reigate, par BERGMAN. — (2) A. du Hampshire, *Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 263. — (3) A. de Silésie, par KLAPROTH. — (4) A. de localité inconnue, par THOMSON. — (5) A. composant les briques qui nagent sur l'eau, par FABRONI, *Ann. de Ch.*, t. XII, p. 316.

ARGYRITHROSE. Voy. ARGENT ANTIMONIÉ SULFURÉ.

ARGYROSE. Voy ARGENT SULFURÉ.

ARICINE. $C^{20}AzH^{12}O^{3}$.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	71,00	70,93
Hydrogène.....	7,00	6,95
Azote.....	8,00	8,21
Oxygène.....	14,00	13,96
	100,00	100,05

(PELLETIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LI, p. 186.)

ARISTOLOCHE (Aristolochia serpentaria).

Huile volatile.....	0,50
Résine molle.....	2,85
Extractif.....	1,70
Extractif analogue à la gomme.....	18,10
Fibre ligneuse.....	62,40
Eau.....	14,50
	100,00

(BUCHOLZ, *Manuel pour les Ch.*, 1807.)

ARISTOLOCHE. Racine.

Huile volatile.
Résine dure.
Principe amer jaune.
Gomme.
Amidon.
Fibre ligneuse.
Albumine.
Acides malique et phosphorique combinés en partie avec de la potasse.

(CHEVALIER, *Journ. de Pharm.*, t. VI, p. 565.)

ARKTISITE. Voy. WERNÉRITE.

ARMÉNITE. Voy. CUIVRE CARBONATÉ BLEU.

ARMOISE. Extrait aqueux.

Matière résineuse très-amère	4,0
Matière animale très-amère (principe amer)	50,1
Matière animale peu sapide	22,3
Fécule particulière	2,8
Absinthe de potasse	15,3
Nitrate de potasse	5,5
Hydrochlorate et sulfate de potasse	quantité indéterminée.
	100,0

(BRACONNOT, *J. de Ph.*, t. LXXXIV, p. 341.)

ARMOISE (Artemisia contra). Semence bien desséchée.

Huile volatile	0,8
Résine dure	11,0
Principe amer avec malate de chaux	21,0
Matière extractive gommeuse	36,0
Matière séparée de la fibre ligneuse par la potasse	20,0
Fibre ligneuse	12,0
Excès	0,8
	101,6

(TROMMSDORF, *Nouv. J.*, t. III, p. 39.)

ARNIQUE. Fleurs.

Résine ayant l'odeur de la plante.
Substance amère nauséabonde ressemblant à la substance émétique qu'on obtient du cytisus laburnum.
Acide gallique.
Matière colorante jaune.
Albumine.
Gomme.
Hydrochlorate et phosphate de potasse.
Traces de sulfate.
Carbonate de chaux.
Silice.

(LASSAIGNE et CHEVALLIER, *Syst. de Ch.*, par Thomson, Suppl., p. 511.)

ARNIQUE. Arnica montana.

Matière volatile	1,5
Résine âcre	6,0
Extractif	32,0
Gomme	9,0
Fibre ligneuse	51,2
	99,7

(PFAFF, *Syst. de Mat. médic.*, t. III, p. 209.)

ARNIQUE. Fleurs.

Résine solide jaune de l'odeur de l'a
Matière âcre d'une saveur nauséeuse, s soluble dans l'eau et l'esprit-de-vin
Matière colorante jaune.
Gomme.
Albumine.
Acide gallique.

(WEBER.)

ARNIQUE.

Résine âcre.....
Matière extractive âcre avec des acé tates.....
Extractif mucilagineux insoluble dan l'esprit-de-vin.....
Fibre ligneuse.....

(WEBER, *Syst. de Mat. méd.*, t. III, p. 209.)

ARQUÉRITE de la mine d'argent d' ros, dans le Chili.

Argent.....
Mercure.....

(DOMEYKO, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 234.)

ARRAGONITE.

Syn.: *Chaux carbonatée prismatique*, *carbonatée dure*; *igloïte*.

	(a)	(b
Chaux	58,5	5
Acide carbonique	41,5	4
Eau	»	
	100,0	9

(a) FOURCROY et VAUQUELIN, *J. des Min* 1808, p. 241. — (b) (c) GEBLEN, *Ann. de Ch* p. 255.)

ARRAGONITE du Béarn.

Carbonate de chaux	9
— de strontiane	
Oxyde de manganèse et hydrate de fer oxydé	
Eau de cristallisation	
	9

Ou :

Chaux	5
Strontiane	
Acide carbonique	4
Manganèse oxydulé } Hydrate de fer oxydé }	
Eau de cristallisation	
	10

(STROMEYER.)

	(1)	(2)	(3)
tique de Mo-			
ns l'Aragon.	95,68	4,02	0,30
rme de Bas-			
près de Dax			
).	95,30	4,10	0,60
rme de Kai-			
, près Bur-			
en Brisgaw..	97,13	2,46	0,41
rme du Blanc-			
près d'Esch-			
ans la Hesse.	97,42	2,27	0,31
rme de Ver-			
en Auvergne.	97,74	2,06	0,20
rme de Nert-			
en Sibérie..	98,64	1,10	0,26
e de la mon-			
le Tschopau,			
tussig, en Bo-			
.....	98,76	1,02	0,22
rme de Kan-			
lans le Groën-			
.....	99,10	0,74	0,16
rme de Léo-			
ans le Salz-			
.....	99,13	0,72	0,15
e de Waltsch,			
me.	99,29	0,51	0,20

onate de chaux. — (2) Carbonate de — (3) Eau de cristallisation.

, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XX, p. 361.)

ROOT séché pendant 20 heures

.....	42,8
.....	57,2
	100,0

r séché pendant 26 heures à 100°.

.....	44,4
.....	55,6
	100,0

Ann. de Ch. et de Ph., t. XXXVI, p. 370.)

TE D'ALUMINE.

$2Al^2O^3,3AsO^5$.

.....	22,92	1284,64
nique.....	77,08	4320,23
	100,00	5604,87

TES D'AMMONIAQUE.

EUTRE.

nique.....	65,28
ue.....	19,44
.....	15,28
	100,00

ARSÉNIATES D'AMMONIAQUE. BIARSÉNIATE.

Acide arsénique.....	72,30
Ammoniaque.....	10,77
Eau.....	16,93
	100,00

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIX, p. 395.)

ARSÉNIATE D'ANTIMOINE.

$2SbO^3,3AsO^5$.

Acide.....	53,03	4320,24
Oxyde d'antimoine.....	46,97	3825,80
	100,00	8146,04

ARSÉNIATE D'ARGENT. $2AgO,AsO^5$.

Oxyde d'argent...	75,2	100,00	2903,22
Acide arsénique..	24,8	33,09	1440,08
	100,0		4343,30

(MITSCHERLICH, *Tr. des Essais* de Berthier, t. II, p. 785.)

ARSÉNIATE DE BARYTE.

$2BaO,AsO^5$.

Acide arsénique.	33,44	100,00	1440,08
Baryte.....	66,56	199,04	1913,76
	100,00		3353,84

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XI, p. 230.)

ARSÉNIATE DE BARYTE.

	(1)	(2)	(3)
Acide arsénique.....	34	60,99	59,87
Baryte.....	66	39,91	40,13
	100	100,00	100,00

(1) A. artificiel, par LAUGIER, *Ann. de Ch.*, t. LXXXV, p. 60. — (2) A. par BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIX, p. 361. — (3) A. par MITSCHERLICH, *id.*, *id.*

ARSÉNIATE DE BISMUTH.

$2BiO,3AsO^5$.

Équiv^t 3413,92.

Acide arsénique.....	42,18
Oxyde de bismuth.....	57,82
	100,00

ARSÉNIATE DE CADMIUM.

$2CdO,AsO^5$.

Acide arsénique.....	47,47	1440,08
Oxyde de cadmium.....	52,53	1593,54
	100,00	3033,62

ARSÉNIATES DE CÉRIUM. $2CeO,AsO^5$.

ARSÉNIATE DE PROTOXYDE.

Acide arsénique.....	68,28	1440,08
Protoxyde de cérium....	31,72	1349,38
	100,00	2789,46

ARSÉNIATE DE SESQUIOXYDE. $2Ce^2O^3,3AsO^5$.

Acide arsénique.....	59,85	4320,24
Sesquioxyde de cérium..	40,15	2898,78
	100,00	7219,02

ARSÉNIATE DE CHAUX. Voy. PHARMACOLITE; ARSÉNICITE; PIKROPHARMACOLITE; HAIDINGÉRITE; BERZÉLITE.

ARSÉNIATE DE CHAUX. $2CaO,AsO^5$.

Acide arsénique.....	67	68	1440,08
Chaux.....	33	32	712.04
	100	100	2152,12

(LAUGIER, *Ann. de Ch.*, t. LXXXV, p. 60.)

ARSÉNIATE DE CHROME.

$2Cr^2O^3,3AsO^5$.

Acide arsénique.....	4320,24
Sesquioxyde de chrome.....	1912,00
	6232,24

ARSÉNIATES DE COBALT.

ARSÉNIATE NEUTRE. $2CoO,AsO^5$.

Acide arsénique.....	60,56	1440,08
Protoxyde de cobalt.....	39,44	937,98
	100,00	1378,06

ARSÉNIATE SESQUIBASIQUE anhydre.

$3CoO,AsO^5$.

Acide arsénique.....	50,58
Oxyde de cobalt.....	49,42
	100,00

ARSÉNIATE SESQUIBASIQUE hydraté.

$3CoO,AsO^5 + 6HO$.

	Calc.	Tr.
Acide arsénique.....	40,89	37
Oxyde de cobalt.....	39,95	39
Eau.....	19,16	22
	100,00	98

(BUCHOLZ, *Ann. de Ch.*, t. LXXXIV, p. 329.)

ARSÉNIATE SUPERBASIQUE. $5CoO,AsO^5+5HO$.

Acide arsénique.....	33,12
Oxyde de cobalt.....	53,94
Eau.....	12,94
	100,00

Voy. COBALT ARSÉNIATE.

ARSÉNIATE DE PROTOXYDE CUIVRE. $2Cu^2O,AsO^5$.

Acide arsénique.....	44,68	1
Oxyde rouge de cuivre..	55,32	1
	100,00	3

ARSÉNIATES DE BIOXYDE DE VRE.

ARSÉNIATE NEUTRE. $2CuO,AsO^5$.

Acide arsénique.....	59,23	1
Oxyde noir de cuivre....	40,77	
	100,00	2

ARSÉNIATE BIBASIQUE anhydre. $4CuO,$

Acide arsénique.....
Bioxyde de cuivre.....

ARSÉNIATE BIBASIQUE hydraté.

$4CuO,AsO^5 + 4HO$.

Acide arsénique.....
Bioxyde de cuivre.....
Eau.....

Voy. OLIVENITE, ÉRINITE, LIROC APHANÈSE, ACICULAIRE, AMIANTHOÏD CHROÏTE.

ARSÉNIATES D'ÉTAIN.

ARSÉNIATE DE PROTOXYDE. $2SnO,AsO$

Acide arsénique.....	45,29	1
Protoxyde d'étain.....	54,71	1
	100,00	3

ARSÉNIATE DE BIOXYDE. SnO^2,AsO^5.

Acide arsénique.....	39,37	1
Oxyde d'étain.....	60,63	
	100,00	2

ARSÉNIATES DE FER.

ARSÉNIATE DE PROTOXYDE. $2FeO,AsO^5$.

Équiv^t 2318,49.

Base.....
Acide.....

ARSÉNIATE NEUTRE DE PEROXYDE anhy

$2Fe^2O^3,3AsO^5$. Équiv^t 6277,07.

Base.....
Acide.....

ATE NEUTRE DE PEROXYDE hydraté.

$^3,3AsO^5 + 12HO$. Équiv^t 7626,83.

TE SESQUIFERRIQUE. $2Fe^2O^3,AsO^5$.

Équiv^t 2418.

TE SUPERFERRIQUE.

$O^3,3AsO^5 + 75HO$. Équiv^t 61676.

TE FERROSO-SESQUIFERRIQUE.

$^3O^5 + 2Fe^2O^3,AsO^5$. Équiv^t 7155,48.

TE SESQUIFERROSO-BIFERRIQUE.

$^3O^5 + 4Fe^2O^3,3AsO^5$. Éq^t 10991,59.

FER ARSÉNIATÉ, PHARMACOSIDÉRITE, RITE, SCORODITE, SYMPLESITE, ARSÉRITE.

TE FERRIQUE BASIQUE.

	Tr.	Calc.
arsénique.....	48,05	48,37
ferrique.....	36,41	36,54
.....	15,54	15,12

ON, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846.)

TE DE FER ET DE PLOMB.

arsénique.....	38
oxydé.....	22
ydé.....	39
	99

ELIN, *Ann. de Ch.*, t. XLII, p. 87.)

IATE DE GLUCINE.

$2G^2O^3,3AsO^5$.

arsénique.....	69,18
e.....	30,82
	100,00

IATE DE LITHINE. $2LO,AsO^5$.

arsénique.....	79,97	1440,08
e.....	20,03	380,74
	100,00	1820,82

IATES DE MAGNÉSIE.

TE NEUTRE. $2MgO,AsO^5$.

arsénique.....	73,59	1440,08
sie.....	26,41	516,70
	100,00	1956,78

TE ACIDE.

MgO, AsO^5.

arsénique.....	84,79
sie.....	15,21
	100,00

ARSÉNIATE DE MANGANÈSE.

$2MnO,AsO^5$.

Acide arsénique.....	61,76	1440,08
Oxyde de manganèse...	38,24	891,76
	100,00	2331,84

ARSÉNIATES DE MERCURE.

ARSÉNIATE NEUTRE. A. anhydre.

$2Hg^2O,AsO^5$.

	Calc.	Tr.	
Protoxyde de merc..	78,52	79,53	80,66
Acide arsénique....	21.48	20,47	19,34
	100,00	100,00	100,00

ARSÉNIATE NEUTRE. A. hydraté.

	Calc.	Tr.	
Protoxyde de merc..	76,32	76,90	77,60
Acide arsénique....	20,84	19,80	18,60
Eau.....	2,84	3,30	3,80
	100,00	100,00	100,00

(SIMON, *Répert. de Ch. sc. et ind.*, t. III, p. 124.)

ARSÉNIATE ACIDE. Hg^2O,AsO^5.

	Calc.	Tr.	
Protoxyde de merc..	64,63	62,04	62,44
Acide arsénique....	35,37	37,09	37,58

(SIMON.)

ARSÉNIATE DE BIOXYDE. $2HgO,AsO^5$.

Acide arsénique.....	34,52	1440,08
Bioxyde de mercure	65,48	2731,64
	100,00	4171,72

ARSÉNIATES DE MOLYBDÈNE.

ARSÉNIATE DE PROTOXYDE. $2\dot{M}oO,AsO^5$.

	Tr.	Calc.
Acide arsénique.....	50,76	1440,08
Protoxyde de molybdène.	49,24	1397,04
	100,00	2837,12

ARSÉNIATE DE BIOXYDE. MoO^3,AsO^5.

	Tr.	Calc.
Acide arsénique.....	64,33	1440;08
Bioxyde de molybdène..	35,67	798,52
	100,00	2238,60

ARSÉNIATES DE NICKEL.

ARSÉNIATE NEUTRE. $2NiO,AsO^5$.

Base.....	39,48
Acide.....	60,52
	100,00

Arséniate sesquibasique. $3NiO,AsO^5$.

Base	49,45
Acide	50,55
	100,00

Arséniate sesquibasique. A. hydraté.

$3NiO,AsO^5+18HO$.

Voy. l'espèce minéralogique Nickel arséniaté.

ARSÉNIATE DE PALLADIUM.

$2PdO,AsO^5$.

Acide arsénique	48,46	1440,08
Oxyde de palladium	51,54	1531,80
	100,00	2971,88

ARSÉNIATES DE PLATINE.

Arséniate de bioxyde. PtO^2,AsO^5.

Acide arsénique	50,12
Oxyde de platine	49.88
	100,00

Arséniate de protoxyde. $2PtO,AsO^5$.

Acide arsénique	35,06	1440,08
Protoxyde de platine	64,94	2667,00
	100,00	4107,08

ARSÉNIATES DE PLOMB.

Arséniate neutre. $2PbO,AsO^5$.

Oxyde de plomb	65,86	2789,00
Acide arsénique	34,14	1440.08
	100,00	4229,08

(Berzelius, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIX, p. 360.)

Arséniate neutre.

Acide arsénique	33
Oxyde de plomb	63
Eau	4
	100

(Chenevix, *Ann. de Ch.*, t. XLV, p. 46.)

Arséniate sesquibasique. $3PbO,AsO^5$.

	Tr.	Calc.
Acide arsénique	29,6347	100,0
Oxyde de plomb	70.3683	237,5
	100,0000	

(Berzelius, *Ann. de Ch.*, t. LXXX, p. 15.)

ARSÉNIATES DE POTASSE.

Arséniate neutre. $2Ko,AsO^5$.

Potasse	= 1175.83	45,02
Acide arsénique	= 1440.77	54,98
	2616,60	100,00

Biarséniate. KO,AsO^5.

Potasse	= 587,91	
Acide	= 1440,77	
	2028,68	1

Biarséniate. A. hydraté.

	(a)	
Acide arsénique	63,87	6
Potasse	26,16	5
Eau	9,97	
	100,00	

(a) Berzelius, *Ann. de Ch. et de Ph.*, p. 366. — (b) Thomson, *id.*, *id.*

ARSÉNIATE DE POTASSE ET SOUDE.

Arséniate potassique	
Arséniaque sodique	
Eau	
	1

ARSÉNIATE DE RHODIUM.

$2R^2O^3,3AsO^5$.

Acide arsénique	57.41	43
Sesquioxyde de rhodium	42,59	32
	100,00	75

ARSÉNIATES DE SOUDE.

Arséniate neutre. A. anhydre.

$2NaO,AsO^5$.

Soude	= 784,84
Acide arsénique	= 1440,77
	2222,61

Arséniate neutre. A. hydraté.

$2NaO,AsO^5+24HO$.

Acide arsénique	
Soude	
Eau	
	1

(Berzelius, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIX, p.

Biarséniate de soude. A. anhydre.

NaO,AsO^5.

Acide arsénique	
Soude	
	1

Biarséniate de soude. A. hydraté.

NaO,AsO^5+4HO.

Acide arsénique	
Soude	
Eau	
	1

ATE DE STRONTIANE.

$2SrO,AsO^5$.

rsénique	52,66
ne	47,34
	100,00

ATE DE TELLURE.

TeO^2,AsO^5.

sénique	58,98
e tellure	41,02
	100,00

ATE DE THORINIUM.

$2ThO,AsO^5$.

sénique	46,01
e thorinium	53,99
	100,00

ATE DE VANADIUM.

VO^2,AsO^5.

sénique	57,67
e vanadium	42,33
	100,00

ATE DE ZINC. $2ZnO,AsO^5$.

e zinc	51,2	100,0
sénique	48,8	95,3
	100,0	

ATE DE ZIRCONE.

$2Zr^2O^3,3AsO^5$.

sénique	65,45	4320,24
	34,55	2280,50
	100,00	6600,74

C. As. Equiv^t 940,08.

D^t 57-60. Dureté 3,5.

minéralogique. Voy. les espèces : SULFURÉ ROUGE, ARSENIC SULFURÉ ACIDE ARSÉNIEUX.

C BLANC. Voy. ACIDE ARSÉNIEUX.

C OXYDÉ. Voyez ACIDE ARSÉ-

C SULFURÉ JAUNE.

Orpiment; orpin.

ULFURE D'ARSENIC.

C SULFURÉ ROUGE.

Réalgar; soufre rouge.

ULFURES D'ARSENIC.

CITE. Voy. CHAUX ARSÉNIATÉE.

ARSENIKSINTER.

Oxyde de fer	36,41
Acide arsénique	48,05
Eau	15,54
	100,00

(HERMANN, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1845, p. 209.)

ARSÉNIO-SIDÉRITE.

$3(10FeO,AsO^5)+5CaO,2AsO^5+3HO$.

	(a)	(b)
Acide arsénique	34,26	39,46
Protoxyde de fer	41,34	40,00
— de manganèse	1,29	»
Chaux	8,43	12,18
Silice	4,04	»
Potasse	0,76	»
Eau	8,75	8,66
	98,84	100,00

(a) DUFRÉNOY, *Tr. de Min.*, t. II, p. 548. — (b) RAMMELSBERG, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 271.

ARSÉNIO-SULFURES. Voyez les MÉTAUX ARSÉNIO-SULFURÉS.

ARSÉNIO-SULFURE DE COBALT. Voy. COBALT GRIS.

ARSÉNIO-VINATE DE BARYTE.

$BaO,C^2H^{10}O^2,AsO^5$.

	Tr.	Calc.	
Barium	27,20	856,9	25,6
Carbone	19,21	612,0	18,3
Hydrogène	3,33	125,0	3,7
Arsenic	15,31	940,7	15,3
Oxygène	34,95	800,0	37,1
	100,00	3334,6	100,0

(FÉLIX D'ARCET, *C. R.*, t. I.)

ARSÉNITE D'ALUMINE.

$2Al^2O^3,3AsO^3$.

Acide arsénieux	72,33	3720,24
Alumine	27,67	1284,64
	100,00	5004,88

ARSÉNITE D'AMMONIAQUE.

$2AzH^3,AsO^3,2HO$.

Acide arsénieux	65,47
Ammoniaque	34,53
	100,00

ARSÉNITE D'ARGENT. $2AgO,AsO^3$.

Acide	29,93	1240,08
Oxyde d'argent	70,07	2903,22
	100,00	4143,30

ARSÉNITE DE BARYTE. $2BaO,AsO^3$.

Baryte	= 1713,86	43,54
Acide arsénieux	= 1240,70	56,46
	2954,56	100,00

ARSÉNITE DE CHAUX. $2CaO,AsO^3$.

Arsénite de chaux anhydre.

Acide arsénieux	62,30	1240,08
Chaux caustique	37,70	712,04
	100,00	1952,12

Arsénite de chaux hydraté.

Acide arsénieux	57,50
Chaux caustique	34,80
Eau	7,70
	100,00

(Simon, *Répert. de Ch. sc. et ind.*, t. II, p. 347.)

ARSÉNITE DE COBALT. $2CoO,AsO^3$.

Acide arsénieux	56,93	1240,08
Oxyde de cobalt	43,07	937,98
	100,00	2178,06

Voy. Cobalt arséniaté.

ARSÉNITES DE CUIVRE.

Arsénite de bioxyde. $2CuO,AsO^3$.

Acide arsénieux	55,57	1240,08
Oxyde noir de cuivre	44,43	991,38
	100,00	2231,46

Voy. Condurrite.

Arsénite de protoxyde. $2Cu^2O,AsO^3$.

Acide arsénieux	41,02	1240.08
Oxyde rouge de cuivre	58,98	1782,78
	100,00	3022,86

ARSÉNITES DE FER.

Arsénite de protoxyde. $2FeO,AsO^3$.

Acide arsénieux	58,54	1240,08
Protoxyde de fer	41,46	878,40
	100,00	2118,48

Arsénite de peroxyde. $2Fe^2O^3,3AsO^3$.

Acide arsénieux	65,53	3720,24
Sesquioxyde de fer	34,47	1956,82
	100,00	5677,06

Arsénites de fer. Arsénite ferrique

Oxyde ferrique
Acide arsénieux
Eau

(Guibourt, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1841.

Arsénite de nickel. $2NiO,AsO^3$.

Acide arsénieux
Oxyde de nickel

ARSÉNITES DE PLOMB.

Arsénite neutre. $2PbO,AsO^3$.

Acide arsénieux	30,78
Oxyde de plomb	69,22
	100,00

(Berzelius, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XI, p

Arsénite acide. PbO,AsO^3.

Acide arsénieux	45,667
Oxyde de plomb	54,333
	100,000

(Berzelius, *Ann. de Ch.*, t. LXXX, p. 12.)

ARSÉNITE DE POTASSE. 2K

Potasse	= 1175,82
Acide	= 1240,77
	2416,59

ARSÉNITE DE SOUDE. 2NaO,A

Acide arsénieux	61,33
Soude	38,67
	100,00

ARSÉNITE DE STRONTIANE. $2SrO,AsO^3$.

Acide arsénieux	48,93
Strontiane	51.07
	100,00

ARSÉNIURE D'ANTIMOINE.

L'arsenic et l'antimoine se combi toutes proportions. Voy. Antimoin nical.

ARSÉNIURE D'ARGENT. Voy.

ARSÉNIURE DE COBALT. Voy arsénical.

URE DE COBALT ET DE FH trouvé à Schneeberg, dans irge.

.....	77,9602
.....	9,8866
.....	4,7695
.....	3,8866
.....	1,3030
.....	1,1063
.....	1,0460
ie.....	traces.
	99,9282

métall. de M. Karsten, t. XV, p. 229.)

URE DE CUIVRE. Cu^4As.

.....	791	62,5	100,00
.....	470	37,5	59,99
	1261	100,0	

mais de Berthier, t. II, p. 410.)

E DE CUIVRE. Autre. Cu^2As.

.....	55,77
.....	44,23
	100,00

n, Ann. de Ch. et de Ph., t. XLIII, p. 418.)

IVRE.

URE D'ÉTAIN. Sn^2As.

.....	2940	86,2
.....	470	13,8
	3410	100,0

URES DE FER.

NIURE. Fe^2As.

.....	58,08
.....	41,92
	100,00

IE. FeAs.

.....	73,48
.....	26,52
	100,00

SPICKEL et FER ARSÉNICAL AXOTOME.

URE D'HYDROGÈNE. H^3As.

.....	96,18
ie.....	3,82
	100,00

n, Ann. de Ch. et de Ph., t. XLIII, p. 419.)

URE DE MANGANÈSE. Voy. ÈSE ARSÉNICAL.

ARSÉNIURES DE NICKEL. PROTOARSÉNIURE. Ni^2As.

	(1)	(2)
Arsenic.....	55,98	45,87
Nickel.....	44,02	54,13
	100,00	100,00

(1) Calculé. — (2) A. cristallisé artificiel, produit des fabriques de bleu de cobalt, WOHLER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LI, p. 210.

BIARSÉNIURE. NiAs.

Arsenic.....	77,78
Nickel.....	22,22
	100,00

Voy. NICKEL ARSÉNICAL.

ARSÉNIURE DE PLATINE.

Platine.....	88,8
Arsenic.....	11,2
	100,0

(*T. de Ch.* de Dumas, t. III, p. 770.)

ARSÉNIURE DE PLOMB. Pb^4As.

Plomb.....	2789,0	85,5	100,00
Arsenic.....	470,0	14,5	18,17
	3259,0	100,0	118,17

Voy. PLOMB.

ARSÉNIURE DE ZINC. Z^3As.

Arsenic.....	940	43,7
Zinc.....	1209	56,3
	2149	100,0

ARUM MACULATUM.

Huile grasse.....	0,6
Extrait contenant du sucre.....	4,4
Gomme.....	5,6
Mucilage végétal.....	18,0
Amidon contenant un peu d'humidité.	71,4
	100,0

(BUCHOLZ, *T. de Ch.* de Berzelius.)

ASARET. Racine.

Amidon.....	2,048
Mucilage végétal.....	0,974
Albumine végétale.....	0,036
Matière extractive.....	3,972
Acide titanique.....	1,072
Asarine.....	1,172
Huile volatile souillée d'arsenic...	0,630
Résine.....	0,156
Acide citrique.....	0,316
Citrate de potasse.....	0,942
Citrate de chaux.....	1,502
Citrate de magnésie.....	0,118
Chlorure de potassium.....	0,117
A reporter....	13,055

Report....	13,055
Sulfate de potasse.....	1,090
Phosphates.....	0,254
Fibre végétale.....	12,800
Eau.....	74,600
	101,799

(GREGER, *T. de Ch.* de Berzelius.)

ASARET. Suc.

Camphre.
Huile grasse très-âcre.
Matière extractive émétique.
Gomme.
Amidon extrait par le carbonate de potasse et ulmine.
Fibre ligneuse.
Acide citrique.
Citrate et malate de chaux.
Acétate, sels à base d'ammoniaque et de potasse.

(LASSAIGNE et FENEULLE, *J. de Pharm.*, t. VI, p. 661.)

ASARINE. $C^{16}H^{11}O^{4}$.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	69,42	69,48
Hydrogène.....	7,79	7,72
Oxygène.....	22,79	22,73
	100,00	99,93

(BLANCHET et SELL, *T. de Ch.* de Berzelius.)

ASBESTE.

Syn. : *Amiante; carton de montagne.*

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice.....	40,95	43,50	33,48	58,20
Magnésie...	34,70	40,00	2,46	22,40
Chaux.....	»	»	»	13,55
Protox. de fer	10,05	2,08	26,04	3,29
Alumine....	1,50	0,40	31,85	0,14
Eau.....	12,60	13,80	5,28	0,14
Ac. fluorique	»	»	»	0.66
	99,80	99,78	99,08	98,38

	(5)	(6)	(7)
Silice.....	48,7	43,70	41,58
Magnésie.....	9,9	29,96	42,61
Chaux.....	14,6	»	»
Protoxyde de fer	20,3	10,03	1,69
Alumine.....	1,6	2,76	0,42
Eau.....	2,2	12,27	13,70
Acide fluorique.	» soude.	1,98	»
	97,3		

(1) A. de Baltimore, par THOMSON. — (2) A. de Reichenstein, par KOBELL. — (3) A. de Zeuxite, par THOMSON. — (4) A. de la Tarentaise, par BONSDORFF, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XX, p. 22. — (5) A. du petit Saint-Bernard, par BERTHIER. — (6) A. des Vosges, par SCHMIDT, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 260. — (7) *Id.*, par DELESSE, *id.*

ASBESTE.

	(1)
Oxydule de fer....	9,2
Silice.....	58,4
Alumine.....	0,8
Magnésie.....	31,3
Chaux.....	0,0
Fer.....	»
	100,0

Eau.....
Oxydule de fer.....
Silice.....
Alumine.....
Magnésie.....
Chaux.....

(1) A. du Groënland, par
(2) A. de la Tarentaise, par BE
de Chaptal. t. II, p. 77. — (3) A
de Ch., t. XXVIII, p. 206. — (4)
Finlande), par HESS, *Arch.* de
— (5) A. de la Serpentine d
R. sc. et ind., t. XVI, p. 254.

ASBESTOIDE du Dau
d'Oisan.

Silice.....
Chaux.....
Magnésie.....
Oxyde de fer.....
Oxyde de manganèse....
Perte.....

(MACQUART, *Ann. de Ch.*, t. X

ASCLÉPIADE.

Résine.....
Substance élas
— gluti
ta
Extractif.....
Acide tartrique
Cendres { Carbonate de
Phosphate de
— de
Silice.
Fer.
Oxyde de man

(JOHN, *Ann. de Ch.*, t. LXXX

ASCLÉPIADE (Asclepias giga

Résine pure.....
Huile grasse.....
Baume solide.....

Report....	22
.....	12
rovenant de l'écorce de l'arbre	6
.....	8
c.....	45
au évaporée du suc laiteux..	7
	100

ADIANNA, *Journ. de Pharm.*, t. XVI,

INATE DE CUIVRE.

$C^8H^7Az^2O^5,CuO$.

	Tr.		Calc.
.. 29,30	29,43	29,35	29,50
.. 4,41	4,51	4,36	4,30
.. 17,25	17,25	17,25	17,21
.. 24,64	24,43	24,65	24,58
iiv. 24,40	24,38	24,39	24,41

. *de Ch. et de Ph.*, t. XXII, p. 165.)

INE. $C^8H^8Az^2O^6$.

paramide; *althéine*; *agédoïle*.

.....	38,3853
.....	6,2398
.....	22,4627
.....	34,4135
	101,5013

IERRY, *Journ. de Pharm.*, t. XVI, p. 710.)

	Calc.	Tr.
.....	611,504	38,82
.....	98,836	6,21
.....	354,072	22,80
.....	500,000	32,17
	1564,412	100,00

	Calc.	Tr.	
.....	39,060	39,31	38,70
.....	6,377	6,36	6,54
.....	22,610	22,49	22,41
.....	31,953	31,84	32,65
	100,000	100,00	100,00

HARLARD et PELOUZE, *Ann. de Ch. et de*, p. 96.)

. Autre formule $C^8H^8Az^2O^6,2HO$.

	Tr.		Calc.
.....	32,23	32,17	32,35
.....	6,55	6,66	6,60
.....	19,14	19,03	18,72
.....	»	»	42,33
			100,00

R. sc. et ind., t. III, p. 249.)

ASPARAGINE. Autre formule.

$C^8H^8Az^2O^6,2HO$.

	Tr.		Calc.	
Carbone	36,55	36,8678	611,492	32,35
Azote..	21,17	21,2012	354,072	18,73
Hydrog.	6,21	6,1293	124,794	6,60
Oxygène	36,07	35,8017	800,000	42,32
	100,00	100,0000	1890,358	100,00

(LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIII, p. 118.)

ASPARAGINE. Autre. $C^8H^7Az^2O^5$.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	31,80	32,00
Hydrogène.....	6,85	6,67
Azote.....	18,80	18,67
Oxygène.....	42,54	42,66

(PIRIA, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXII, p. 162.)

ASPARAGOLITHE. Voy. CHAUX PHOSPHATÉE.

ASPARTATE D'ARGENT.

$C^8AzH^5O^6,2AgO$.

	Calc.	Tr.	
Carbone.....	611,480	14,04	14,07
Azote.....	177,040	»	»
Hydrogène....	62,397	1,41	1,47
Oxygène.....	600,000	»	»
Oxyde d'argent	2903,200	66,67	66,62
	4354,117		

(LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 20.)

ASPARTATE DE BARYTE.

	Tr.		Calc.
Acide.....	62,95	63,45	63,20
Base.....	37,05	36,55	36,80
	100,00	100,00	100,00

ASPARTATES DE CHAUX.

ASPARTATE NEUTRE.

	Tr.		Calc.
Acide.....	83,4	82,4	82,75
Base.....	16,9	17,6	17,25
	100,0	100,0	100,00

ASPARTATE BASIQUE.

	Tr.		Calc.
Acide.....	68,9	69,8	69,35
Base.....	31,1	30,2	30,65
	100,0	100,0	100,00

ASPARTATES DE MAGNÉSIE.

Aspartate neutre.

	Tr.		Calc.
Acide	87,2	86,7	86,95
Base	12,8	13,3	13,05
	100,0	100,0	100,00

Aspartate basique.

	Tr.		Calc.
Acide	78,55	76,55	77,55
Base	21,45	23,45	22,45
	100,00	100,00	100,00

(Plisson, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XL, p. 318).

ASPASIOLITE.

	(1)	(2)
Acide silicique	50,90	50,44
Alumine	32,38	32,95
Magnésie	8,01	12,76
Chaux	trace.	1,12
Oxyde ferreux	2,34	0,96
Eau	6,78	1,02

Trace de manganèse.

(1) Aspasiolite. — (2) Dichroïte.

(Scheerer, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1847.)

ASPERGES. Suc d'asperges.

Fécule verte.
Albumine végétale.
Espèce de cire végétale.
Phosphate de potasse.
— de chaux.
Acide acétique libre.
Matière extractive.
Sel triple de chaux et d'ammoniaque.
Matière colorante.
Résine ou huile volatile.
Matière cristallisable.
Matière sucrée analogue à la manne.

(Robiquet, *Ann. de Ch.*, t. LV, p. 170.)

Asperges. Racine.

Albumine végétale.
Matière gommeuse.
Matière particulière, précipitant abondamment par le sous-acétate de plomb et le protonitrate de mercure.
Résine.
Matière sucrée rougissant par l'acide sulfurique concentré.
Malates acides... } à base de potasse et de chaux.
Hydrochlorates... } à base de potasse et de chaux.
Acétates..... } à base de potasse et de chaux.
Phosphates..... } à base de potasse et de chaux.
Une petite quantité de fer.

(Dulong, *Journ. de Pharm.*, mai 1826, p. 284.)

ASPHALTE.

Syn. : *Bitume de Judée ; karabé d*
baume de momie.

Asphalte d'Alvona en Albanie.

Gaz hydrogène	36 pouces
Huile bitumineuse	32 grains.
Eau faiblement ammoniacale	6
Charbon	30
Silice	7,05
Alumine	7,05
Chaux	0,75
Oxyde de fer	1,25
Oxyde de manganèse	0,50

(Klaproth, *Ann. de Ch.*, t. XLV, p. 29.)

Asphalte.

Résine insoluble dans l'esprit-de-vi
Résine soluble dans l'esprit-de-vin.

(1) A. de Bovey, par Hatchett, *J. de C*
— (2) A. de Halle, par Bucholz, *An*
t. LXXXIII, p. 328.

Asphalte de Bovey.

Résine .....
Asphalte .....
Résidu terreux .....
Perte .....

(Guéniveau, *Journ. des Mines*, février 1

Asphalte de Bechelbronn.

Carbone 8
Hydrogène 1
Oxygène 1
10

ou

Pétrolène .....
Asphaltène .....

(Boussingault, *Ann. de Ch. et de*
p. 149.)

Asphalte visqueux de Bechelbro

Carbone	88,6	8
Hydrogène	12,3	1
	100,9	10

Asphalte vierge de Bechelbronn

Carbone .....
Hydrogène .....
Azote .....

le Brazza.

tile	5,0
ne soluble dans l'éther	20,0
soluble dans l'alcool et	74,0
ne soluble dans l'alcool	1,0
	100,0

Annuaire de Millon et Reiset, 1846,

	7,12
calcique	58,10
magnésique	32,58
ferreux	1,10
otassique et sodique	0,97
	99,87

Rapp. ann. de Berzelius, 1847.)

de Coxitambo, près Cuença, au

	88,63	88,70
e	9,69	9,68
t azote	1,68	1,62
	100,00	100,00

ULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXIII,

Bitume martial rouge.

	62,5
fer	37,5
	100,0

Ann. de Ch. et de Ph., t. VI, p. 37.)

	(1)	(2)
	52,25	58,26
e	7,49	4,89
	0,15	0,10
	40,11	36,75
	100,00	100,00

gleterre. — (2) B. de France.
, *J. de Ch. médic.*, 1825.)

Bitume de Monastier (Haute-

mineuse	7,00
	3,50
	4,50
peurs	4,00
mica	60,00
rugineuse	21,00
	100,00

Ann. des Mines, 1837.)

ASPHALTE. Bitume de Seyssel.

Huile bitumineuse	8,6
Charbon	2,0
Grains quartzeux	69,0
Grains calcaires	20,4
	100,0

ASPHALTE. Autre variété près du village d'Arbagnoux.

Matière bitumineuse	10,0
Argile	2,0
Sulfate de chaux	1,2
Carbonate de chaux	86,8
	100,0

ASPHALTE. Ce bitume, débarrassé des sels étrangers par l'acide muriatique, contient:

Matière bitumineuse	70
Charbon	12
Argile	8
	90

(BERTHIER, *Ann. des Mines*, t. IV, p. 179.)

ASPHALTE. Schiste bitumineux d'Autun.

Alumine et oxyde de fer dissous	0,200
Silice devenue soluble dans la potasse	0,267
Partie terreuse non attaquée	0,268
Eau	0,100
Charbon	0,080
Huiles bitumineuses	0,060
Gaz et vapeurs	0,025
	1,000

(P. BERTHIER, *Ann. des Mines*, 1837.)

ASPHALTE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone	85,74	77,52	81,83	67,43
Hydrogène	9,58	9,58	8,28	7,22
Azote	1,80	2,37	1,06	1,37
Oxygène	2,88	10,53	8,83	23,00
Résidu de la distillation	15,02	6,03	27,03	18,00
Cendres	8,45	1,80	5,13	15,83
	123,47	107,83	132,16	132,85

(1) Point de fusion tendre à plus de 18°, poids spécifique 1,131, de Bastennes. — (2) *Id.* au-dessous de 100°, *id.* 1,068, Pont-du-Château. — (3) *Id.* à plus de 130°, *id.* 1,175, environs de Naples. — (4) Infusible à Pontnevey.

(EBELMEN, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1841.)

ASPHALTÈNE. $C^{20}H^{14}O^{2}$.

Carbone	75,0
Hydrogène	9,9
Oxygène	14,8
	99,7

(BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIV, p. 149.)

ASPHALTITE.

Asphalte	7,12
Carbonate calcique	58,10
— magnésique	32,58
— ferreux	1,10
Chlorures sodique et potassique	0,97
	99,87

(KERSTEN, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1846, p. 342.)

ASSA FOETIDA.

Résine	58,00
Huile volatile	3,11
Mucilage	12,00
Résidu	26,90
	100,01

(NEUMANN, *Ch. org.* de Gmelin, p. 348.)

ASSA FOETIDA.

Résine	65,00
Gomme soluble	19,44
Bassorine	11,66
Huile volatile	3,60
Malate, acide de chaux et perte	0,30
	100,00

(PELLETIER, *T. de Ch.* de Dumas, t. VII, p. 320.)

RÉSINE D'ASSA FOETIDA.

Carbone	69,49	69,90	70,51	71,05
Hydrog.	7,56	7,55	7,65	7,59
Oxygène	22,95	22,55	21,84	21,36
	100,00	100,00	100,00	100,00

(JOHNSTON, *R. sc. et ind.*, t. XIV, p. 520.)

ASTRAKANITE.

$$MgO,SO^3+NaO,SO^3+4HO.$$

ATAKAMITE. Voy. CUIVRE CHLORURÉ.

ATROPINE. $C^{70}H^{23}AzO^{12}$.

Carbone	5203,36	77,2
Hydrogène	287,50	4,1
Azote	177,02	2,6
Oxygène	1200,00	16,1
	6867,88	100,0

(*T. de Ch.* de Dumas, t. V, p. 307.)

AUGITE. Voy. PYROXÈNE NOIR.

AULNE. Cendres. Parties s

Acide carbonique
— sulfurique
— muriatique
Silice
Potasse
Soude

AULNE. Cendres. Parties inso

Acide carbonique
— phosphorique
Silice
Chaux
Magnésie
Oxyde de fer
— de manganèse

Phosphate de chaux
— de fer

(*Tr. des Essais* de Berthier, t. I, p

AULNE.

Charbon
Cendres calcinées
Matiere volatiles

(1) A. de Paris et Choisy, par I *Essais*, t. I, p. 286.—(2) A. de Poi p. 249.

AUNÉE. Racine.

Huile volatile cristallisable.
Fécule particulière.
Matière extractive.
Acide acétique libre.
Résine cristallisable.
Albumine.
Matière fibreuse.

(FUNKE, *Ann. de Ch.*, t. LXXVI, p.

AUNÉE.

Huile volatile
Camphre d'aunée
Cire
Résine âcre
Matière extractive peu amère
Parties gommeuses
Inuline
Fibre ligneuse
Extractif oxygéné avec de l'al concrète
Des sels à base de potasse, d et de magnésie

(JOHN, *Écrits ch.*, t. IV, p. 61.)

IALCITE.

	(a)	(b)
uivrique.....	28,19	32,5
incique.....	45,84	42,5
rbonique.....	16,06	27,5
.....	9,95	
	100,04	

ITCER, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 57. — ıı, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849,

OUDRE. Voy. OR NATIF.

PROBLEMATICUM. Voy. TEL-ATIF.

)LITE. Voy. GAHNITE.

IRINE. Voy. QUARTZ HYALIN.

NE artificielle.

	(1)	(2)	(3)
.....	65,2	67,7	67,3
ıosphorique..	1,5	»	»
ı plomb....	»	1,1	1,0
ıtallique....	»	3,9	4,0
ivrique.....	3,0	»	»
rique.....	6,5	3,5	»
.....	8,0	8,9	9,0
.....	4,5	»	»
.....	8,2	7,1	7,0
.....	2,1	5,5	5,3
ı de fer....	»	»	3,4
'étain.....	»	2,3	2,3
	99,0	100,0	99,3

ILER, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 268. — GOT. *C. R.*, t. XXII. — (3) KERSTEN, *An-* Millon et Reiset, 1848, p. 170.

IER. Graine.

ıylacée.

lique.
ıétal.
euse.

, Fruit.

e ou chlorophylle.....	50
btenue dans cette huile verte.	»
ce composée de :	
.....	39
.....	25
ıgéto-animale.....	60
ou gomme.....	60
.....	14
cristallisé, quantité supposée.	
tique, quantité supposée.	
orée de cette pulpe dans les ıns, ainsi que la perte.....	904
	1152

DIANNA, *Journ. de Pharm.*, février 1829)

AVOINE.

Farine.....	66
Enveloppe.....	34
	100

AVOINE. FARINE.

Huile grasse, jaune verdâtre.....	2,00
Extrait amer et sucre.....	8,25
Gomme.....	2,50
Substance grise.....	4,30
Amidon.....	59,00
Humidité (y compris la perte).....	23,95
	100,00

(VOGEL, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. IV, p. 242.)

AVOINE. CENDRES, 100 parties.

Sels solubles.....	1,00
Phosphates terreux.....	24,00
Carbonates terreux.....	0,00
Silice.....	60,00
Oxydes métalliques.....	0,25
Manquant.....	14,75
	100,00

(SAUSSURE, *Syst. de Ch.* de Thomson, t. IV, p. 217.)

AVOINE.

Silice.....	68
Chaux et magnésie.....	26
Argile.....	6
	100

(RUCKERT, *Ann. de Ch.*, t. XXII, p. 94.)

AVOINE.

Silice.....	9,335
Carbonate de chaux.....	2,184
Carbonate de magnésie.....	2,194
Alumine.....	0,291
Oxyde de manganèse.....	0,500
Oxyde de fer.....	0,291
	14,795

(SCHREDER, *Syst. de Ch.* de Thomson, t. IV, p. 216.)

AVOINE.

Silice pure.....	60,7
Phosphate de chaux.....	39,3
	100,00

AVOINE. A la suite de l'incendie d'une meule d'avoine, les cendres ont présenté une scorie vitrifiée ainsi composée :

Silice.....	55
Phosphate de chaux.....	15
Potasse.....	20
Carbonate de chaux.....	5
Oxyde de fer.....	traces.

(VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. XXIX, p. 19.)

Avoine. Cendres.

Potasse	12.9
Chaux	3,7
Magnésie	7,7
Oxyde ferrique	1,3
Acide phosphorique	14,9
Acide sulfurique	1,0
Chlore	0.5
Silice	53.3
	95,3

(Boussingault.)

Avoine. 1 d'avoine sèche s'est réduit à 0,792; 1 d'avoine sèche donne 0,0398 cendres; l'hectolitre pèse 42 kilog.

Carbone	50,32	51,09
Hydrogène	6,32	6,44
Oxygène	37,14	36,25
Azote	2,24	2,24
Cendres	3,98	3,98
	100,00	100,00

(Boussingault, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. I, p. 228.)

Avoine. Paille d'avoine.

Substances solubles dans l'eau	20,666
Substances solubles dans une lessive alcaline caustique	31,623
Cire et résine	0,772
Fibre végétale	46.939
	100,000

Avoine.

Potasse	0,870
Soude (quelques traces)	0,000
Chaux	0,152
Magnésie	0,022
Alumine	0,006
Oxyde de fer (quelques traces)	0,000
Oxyde de manganèse (de même)	0,000
Terre siliceuse	4,588
Acide sulfurique	0,079
Acide phosphorique	0,042
Chlore	0.005
	5,734
Parties combustibles et eau	94,266
	100,000

(Sprengel, *Ann. agric.* de Roville, t. VIII, p. 204.)

Avoine. Cendres.

Silice	54,25
Acide sulfurique	2,15
Acide phosphorique	1,94
Chlore	1,50
Oxyde ferrique	1,41
A reporter	61,25

Chaux	
Magnésie	
Potasse	
Soude	

(Levy, *R. sc. et ind.*, t. XXIV,

Avoine de paille séchée d'eau par une dessiccat

Carbone	
Hydrogène	
Oxygène	
Azote	
Sels et terres	

Avoine. 1 de paille s à 0,713; 1 de paille sè cendres.

Carbone	
Hydrogène	
Oxygène	
Azote	
Cendres	

(Boussingault.)

Avoine. Jeunes plants et séchés.

Carbone	
Hydrogène	
Oxygène	
Azote	

(*Ann. de Ch. et de Ph.*, t.

AXINITE.

Syn. : *Schorl violet; Y*

	(1)
Silice	45,0
Alumine	19,0
Chaux	12,2
Oxyde de fer	12,2
— de mangan.	9,0
Magnésie	0,2
Acide borique	2,0
Potasse	»
	99,7

(1) A. par Wiegmann, J. p. 462. — (2) A. du Dauphi *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. Tresebourg, *id.*

	(4)	(5)
.....	43,72	55,0
.....	16,94	26,0
.....	19,96	9,0
de fer.....	10,21	9,0
de manganèse.....	1,15	1,0
ie.....	2,21	»
orique.....	5,81	»
	100,00	100,0

de Miask en Oural. *Id.*—(5) A. par KLAPROTH, *des Mines*, thermidor an IV, p. 1.

	(a)	(b)	(c)
.....	52,7	44	50,50
ne.....	25,6	18	16,00
.....	9,4	19	17,00
de fer.....	9,6	14	9,50
de manganèse.	»	4	5,25
.....	»	»	0,25
.....	2,7	1	1,50
	100,0	100	100,00

LAPROTH, *Beitrage*, t. II, p. 126. — (*b*) VAU- *Journ. des Mines*, n° XXIII, t. I. — (*c*) KLA- *Beitrage*, t. V, p. 28.

E. Voy. GRAISSE DE PORC.

ANA.

grasse soluble dans l'éther.
essentielle, assez abondante.
e amer.
} quelques traces.

T, *Journ. de Pharm.*, janvier 1829.)

NZOIDINE. $C^{26}H^{11}Az^{\frac{1}{3}}$

	Calc.		Tr.	
.....	1070	83,4	83,4	83.5
ène..	68	5,3	5,6	5,5
.....	145	11.3	11,5	11,5
	1283	100,0	100,5	100,5

r, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. I,)

NZOILIDE.

e avec le corps précédent.

org. de Liebig, t. II, p. 325.)

NZOILE. $C^{28}H^{10}Az^{\frac{1}{3}}$

	Calc.	
.....	1071,30	85,58
ène.....	62,40	4,99
.....	118.00	9,43
	1251,70	100,00

AZOBENZOILE.

	Tr.	
Carbone.....	85,45	85,30
Hydrogène.....	5,15	5,21
Azote.....	9,30	9,49
	100,00	100,00

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, p. 186.)

AZOÉRYTHRINE. $C^{22}H^{19}O^{22}Az$.

	Calc.		Tr.
Carbone.....	134,2	39,09	38,80
Hydrogène.....	19,0	5,53	5,70
Oxygène.....	176,0	51,27	55,50
Azote.....	14,1	4,11	
	343,3	100,00	100,00

(KANE.)

AZOÉRYTHRINE ET OXYDE DE PLOMB.

$C^{22}H^{19}O^{22}Az,3PbO$.

	Calc.		Tr.
Carbone.....	134,2	19,79	19,33
Hydrogène.....	19,0	2,80	3,00
Oxygène.....	176,0	28,03	27,88
Azote.....	14,1		
Oxyde de plomb..	334,8	49,38	49,79
	678,1	100,00	100,00

(KANE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. II, p. 26.)

AZOLITMATE D'ÉTAIN.

$C^{18}H^{12}AzO^{12},2SnO$.

	Tr.	Calc.	
Carbone.....	29,86	109,8	30,03
Hydrogène.....	3,55	12,0	3,28
Azote.....	33,37	14,1	3,85
Oxygène.....		112,0	30,63
Étain.....	33,22	117,8	32,21
	100,00	365,7	100,00

(KANE.)

AZOLITMATE DE PLOMB.

$C^{18}H^{10}AzO^{10},3PbO$.

	Tr.	Calc.	
Carbone.....	19,35	109,8	20,01
Hydrogène.....	2,00	10,0	1,82
Azote.....	19,27	14,1	17,15
Oxygène.....		80,0	
Oxyde de plomb..	59,38	334,8	61,02
	100,00	548,7	100,00

(KANE.)

AZOLITMINE. $C^{36}H^{21}(O,Az)^{21}$.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	49,94	50,27
Hydrogène.....	5,14	4,81
Oxygène et nitrogène.....	44.92	44,92
	100,00	100,00

(KANE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. II, p. 138.)

AZOTATE D'ALUMINE.

$Al^2O^3,3AzO^5$. Equiv' 2673,44.

Acide	75,97	1354,00
Alumine	24,03	642,32
	100,00	1996,32

AZOTATE D'AMMÉLINE.

$C^6Az^3H^5O^2,AzO^5,HO$.

	Tr.	
Carbone	19,1639	18,9181
Azote	44,2755	43,8163
Hydrogène	3,2616	3,1449
Oxygène	33,3466	34,1207
	100,0476	100,0000

	Calc.	
Carbone	458,622	19,1435
Azote	1002,216	44,3384
Hydrogène	74,877	3,1672
Oxygène	800,000	33,3509
	2335,715	100,0000

AZOTATE D'AMMÉLINE ET D'ARGENT. $C^6Az^3H^5O^2,AzO^5,AgO$.

	Calc.		Tr.
Carbone	458,622	12,2796	12,7046
Azote	1062,216	28,4440	29,4159
Hydrogène	62,398	1,6707	1,7660
Oxygène	700,000	18,7426	17,9365
Oxyde d'arg.	1451,607	38,8670	38,1800
	3734,843	100,0009	100,0000

(Liebig, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVI, p. 35.)

AZOTATE D'AMMONIAQUE.

$AzH^3,AzO^5,HO + HO$.

Acide nitrique	76,18	100,000	320
Ammoniaque	23,82	31,266	100

Azotate d'ammoniaque cristallisé.

Acide nitrique	67,625
Ammoniaque	21,143
Eau	11,232
	100,000

(Berzelius, *Ann. de Ch.*, t. LXXX, p. 179.)

AZOTATE AMMONIACO-MAGNÉSIEN.

Nitrate de magnésie	77,66
Nitrate ammoniacal	22,34
	100,00

(Fourcroy, *Ann. de Ch.*, t. IV, p. 224.)

AZOTATE AMMONIACO-MERC

Acide nitrique et eau	
Oxyde de mercure	
Ammoniaque	

(Fourcroy, *Ann. de Ch.*, t. XIV, p. 47.)

AZOTATE D'AMYLÈNE.

$C^{10}H^{10},AzO^5,HO$.

	Tr.	
Carbone	45,7	45,
Hydrogène	8,7	8,
Azote	11,3	11,
Oxygène	34,3	34,
	100,0	100,

(Hofmann, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e séri p. 376.)

AZOTATE D'ANISIDINE NIT

$C^{14}H^9Az^2O^{12}$.

	Tr.		
Carbone	36,44	»	36,42
Hydrog.	3,84	»	3,80
Azote	»	18,05	»
Oxygène	»	»	»

(Cahours, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série p. 450.)

AZOTATE D'ANTIMOINE.

$SbO^3,3AzO^5$.

Acide	51,50
Oxyde d'antimoine	48,50
	100,00

AZOTATE D'ARGENT. AgO,A

Acide	31,81
Oxyde d'argent	68,19
	100,00

AZOTATE D'ARGENT ET D' NIAQUE.

$2H^3Az,AgO,AzO^5$.

Acide nitrique	
Oxyde d'argent	
Ammoniaque	

(Mitscherlich, *Ann. de Ch. et de Ph.*, p. 428.)

.TE DE BARYTE. BaO,AzO⁵.

	(a)	(b)	(c)
.....	54,86	60	140,73
itrique.....	41,54	40	100,00
	96,40	100	240,73

RZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXXX, p. 174. — RMES, *id.*, t. XLIII, p. 305. — (c) BERZELIUS, XX, p. 174.

.TES DE BISMUTH.

	(1)	(2)	(3)
de bismuth...	59,3	42,1	92,1
.....	40,7	57,9	7,9
	100,0	100,0	100,0

eutre. — (2) Sel acide. — (3) Sel basique.

NEUTRE.

de bismuth.....	14,16	100,00
itrique et eau.....	14,45	102,04
	28,61	202,04

, *Répert. de Ch. sc. et ind.*, t. II, p. 23.)

BASIQUE.

.....	81,37
.....	13,97
.....	4,66
	100,00

LLE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIX, p. 139.)

.TE DE BRUCINE.

$C^{23}H^{26}Az^2O^8,AzO^5,HO.$

	Tr.		Calc.	
..	»	»	450,0	7,03
..	6,16	6,24	337,0	5,83
8.	60,55	60,33	3516,2	60,79
..	8,92	8,92	531,0	9,18
e.	24,37	24,51	1400,0	24,20
	100,00	100,00	6234,2	107,03

LT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, .)

.TE DE CADMIUM.

$CdO,AzO^5+4HO.$

le cadmium..	796,7	54,05	100
.....	677,0	45,95	
.....	1473,7	76,62	100
.....	450,0	23,38	
allisé.....	1923,7		

AZOTATE DE CADMIUM anhydre.

Acide nitrique.....	100,00
Oxyde de cadmium.....	117,58

AZOTATE DE CADMIUM cristallisé.

Azotate.....	71,69
Eau.....	28,31
	100,00

(STROMEYER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XI, p. 81.)

AZOTATES DE CÉRIUM.

AZOTATE DE PEROXYDE. $Ce^2O^3,3AzO^5.$

Équiv^t 3480,50.

Acide.....	58,36
Peroxyde de cérium.....	41,64
	100,00

AZOTATE DE PROTOXYDE. $CeO,AzO^5.$

Équiv^t 1351,73.

Acide.....	50,09
Protoxyde de cérium.....	49,91
	100,00

AZOTATE DE CHAUX. $CaO,AzO^5.$

Chaux.....	356,03	34,46
Acide.....	677,02	65,54
	1033,05	100,00

(LONGCHAMPS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. IX, p. 29.)

AZOTATE DE CHROME. $Cr^2O^3,3AzO^5.$

Acide.....	66,93	2031,00
Sesquioxyde de chrome..	33,07	956,00
	100,00	2987,00

AZOTATE DE CINCHONINE.

Cinchonine.....	100,000
Acide.....	17,594

(PELLETIER et CAVENTOU, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XV, p. 301.)

AZOTATE DE CINCHONINE.

$C^{40}H^{26}Az^2O^8+2HO.$

	Tr.	Calc.	
Hydrogène.....	6,72	312,0	6,64
Carbone.....	64,59	3057,6	65,05
Azote.....	11,35	531,0	11,22
Oxygène.....	17,34	800,0	17,09
Eau.....	»	225,0	»
	100,00	4925,6	100,00

(REGNAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 148.)

AZOTATE DE COBALT. CoO,AzO^5.

Protoxyde	469	40,9
Acide	677	59,1
	1146	100,0

AZOTATES DE CUIVRE.

Azotate neutre. CuO,AzO^5.

Deutoxyde	495,6	42,26
Acide	677,0	57,74
	1172,6	100,00

Azotate quintibasique. $5CuO,AzO^5$.

Deutoxyde	2275	65
Acide	677	19
Eau	562	16
	3514	100

Azotate de cuivre.

Oxyde noir	67
Acide	16
Eau	17
	100

(Proust, *Ann. de Ch.*, t. XXXII, p. 26.)

Azotate de cuivre.

Nitrate de cuivre.	6,57	100,00	100,00
Eau	4,03	61,33	57,54
	10,60	161,33	157,54

(Graham, *Répert. de Ch. sc. et ind.*, t. II, p. 18.)

AZOTATE DE CYANILINE.

$C^{14}H^7Az^2,AzO^5,HO$.

	Tr.		Calc.	
Carbone	46,27	46,48	84	46,15
Hydrogène	4,80	4,47	8	4,39
Azote	»	»	42	23,07
Oxygène	»	»	48	26,39
			182	100,00

(Hofmann, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXIV, p. 78.)

AZOTATES D'ÉTAIN.

Azotate de protoxyde. SnO,AzO^5.

Protoxyde	835	55,3
Acide nitrique	677	44,7
	1512	100,0

Azotate de peroxyde. $SnO^2,2AzO^5$.

Acide	59,15
Oxyde	40,85
	100,00

AZOTATES DE FER.

Azotate de protoxyde. FeO,AzO

Acide	60,65
Protoxyde de fer	39,35
	100,00

Azotate neutre de peroxyde.

$Fe^2O^3,3AzO^5$.

Acide	67,49
Sesquioxyde de fer	32,51
	100,00

Azotate basique.

Tritoxyde de fer	
Acide nitrique	
Eau	

(Grouvelle, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. X

AZOTATE DE GLUCINE. $Gl^2($

Équiv^t 2993,63.

Acide	
Glucine	

AZOTATE D'HUILE DE CAN

$C^{18}H^9AzO^6$.

	T
Carbone	56
Hydrogène	5
Azote	6
Oxygène	31
	100

(Dumas et Péligot, *Ann. de Ch. et de* , p. 323.)

AZOTATE DE LANTHANE.

LnO,AzO^5.

	Tr.	
Oxyde lanthanique	50,9	70(
Acide	49,1	67
	100,0	137

(Erdmann, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 231

AZOTATE DE LITHINE. LC

Acide	677,0
Lithine	180,3
	857,3

E LOPHINE.

O,$C^{40}H^{17}Az^2$ + 2HO.

	Tr.	Calc.	
....	67,60	3450	68,00
....	4,95	250	4,98
....	10,80	525	10,40
....	16,65	800	16,62
	100,00	5025	100,00

et ind., 2e série, t. II, p. 277.)

E MAGNÉSIE.

.....	258,36	27,61
.....	501,16	72,39
	759,52	100,00

GNÉSIE.

	(a)	(b)	(c)	(d)
.....	43	46	69,6	72
.....	27	22	30,4	28
.....	30	32	»	»
	100	100	100,0	100

.I, p. 136.—(b) KIRVAN, *Nicholson's* — (c) RICHTER, *Stat. ch.*, p. 136. — 5.

DE MANGANÈSE.

IQUIOXYDE. Mn^2O^3,3AzO^5.

.....	67,19	2031,00
e mangan.	32,81	991,77
	100,00	3022,77

OTOXYDE. MnO,AzO^5.

.....	60,29	677,00
manganèse.	39,71	445,88
	100,00	1122,88

E MÉLAMINE ET D'AR-

$^7H^6O^5AgO$.

Calc.		Tr.
8.622	12,3143	12,2357
9,252	33,2747	33,5639
4,877	2,0104	2,0182
0,000	13.4253	13,5940
4.607	38,9753	38.5882
4,358	100,0000	100,0000

Ch. et de Ph., t. LVI, p. 30.)

DE MERCURE.

RE DE PROTOXYDE DE MER-

AzO^5 + HO.

	Tr.	Calc.
mercure.....	73,78	74,54
.....	19.57	19,09
.....	6,65	6,37
	100,00	100,00

Ann. de Ch. et de Ph., t. XXXV,

AZOTATE DE MERCURE cristallisé.

	(1)	(2)
Protoxyde de mercure.....	74,54	82,40
Acide nitrique.....	19,09	14,08
Eau.....	6,37	3.52
	100,00	100,00

(1) Transparent. — (2) Opaque.

(KANE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXII, p. 251.)

AZOTATE DE MERCURE NEUTRE.

	Tr.		Calc.	
Protoxyde de mercure...	73,95	79,18	79,39	2600
Azote.....	5,56	»	5,34	175
Oxygène....	»	»	15,27	500
Eau.....	0,54	»	»	»
			100,00	3275

(MARIGNAC, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXVII, p. 326.)

AZOTATE BIBASIQUE DE PROTOXYDE.

$2Hg^2O,AzO^5$.

Oxyde.....	88,97
Acide.....	11,03
	100,00

(GROUVELLE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIX, p. 140.)

AZOTATE BIBASIQUE DE PROTOXYDE.

Protoxyde de mercure.....	86,97
Acide nitrique.....	11,17
Eau.....	1,86
	100,00

(KANE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXII, p. 253-254.)

AZOTATE BIBASIQUE DE PROTOXYDE.

$2Hg^2O,AzO^5$,HO.

	Tr.	Calc.
Protoxyde de mercure....	86,76	86,85
Azote.....	3,03	2,92
Oxygène.....	»	8,35
Eau.....	2,06	1,88
		100,00

(MARIGNAC.)

AZOTATE SESQUIBASIQUE DE PROTOXYDE.

$3Hg^2O,2AzO^5$ + 3HO.

	Tr.	Calc.
Oxyde.....	82,09	82,40
Acide.....	14,21	14,08
Eau.....	3.70	3.52
	100,00	100,00

(MITSCHERLICH, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXV, p. 428.)

Azotate de mercure basique.

$4Hg^2O,3AzO^5,HO.$

	Tr.			Calc.
Protoxyde de mercure.	82,48	»	»	82,95
Azote.....	4,49	4,27	4,21	4,19
Oxygène...	»	»	»	11,96
Eau.....	1,33	1,26	1,07	0,90
				100,00

(Marignac.)

Azotate de mercure basique.

$5HgO,3AzO^5,2HO.$

	Tr.			Calc.
Protoxyde de mercure.	85,15	»	»	85,24
Azote.....	3,48	3,46	3,42	3,44
Oxygène...	»	»	»	9,84
Eau.....	1,74	1,71	»	1,48
				100,00

(Marignac.)

Azotate neutre de bioxyde sirupeux.

$HgO,AzO^5+2HO.$

	Calc.	Tr.
Azote.....	177	7,87
Mercure.....	1250	55,50
Oxygène.....	600	36,63
Eau.....	225	
	2252	100,00

(Millon.)

Azotate neutre de bioxyde cristallisé, déliquescent. $HgO,AzO^5+\frac{1}{2}HO.$

	Calc.	Tr.
Azote.....	177	8,50
Mercure.....	1250	60,00
Oxygène.....	600	31,50
Eau.....	56	
	2083	100,00

(Millon, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XVIII, p. 358.)

Azotate bibasique de bioxyde.

$2HgO,AzO^5+2HO.$

Peroxyde de mercure.....	75,88
Acide nitrique.....	18,90
Eau.....	5,22
	100,00

(Mitscherlich, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXV, p. 425.)

Azotate bibasique de bioxyde cristallisé.

Oxyde de mercure.....	202,80
Acide nitrique.....	54,14
Eau.....	18,00
	274,94

(Kane, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXII, p. 237.)

Azotate bibasique de bioxyde dratéé.

	Calc.
Azote.....	177,0
Mercure.....	2500,0
Oxygène.....	700,0
Eau.....	112,5
	3489,5

(Millon.)

Azotate tribasique de bioxyde.

$Hg^3O^3,AzO^5.$

	Calc.
Azote.....	177,0
Mercure.....	3750,0
Oxygène.....	800,0
Eau.....	112,5
	4839,5

(Millon.)

Azotate tribasique de bioxyde.

Oxyde de mercure au maximum...
Acide nitrique.....

(Braamcampt et Siqueira-Oliva, *Ann.* t. LIV, p. 125.)

Azotate mercurico-mercureux.

$Hg^2O,2HgO,2AzO^5.$

	Tr.
Oxyde mercureux.....	43,55
Oxyde mercurique.....	44,76
Acide nitrique.....	11,23

(Brooks, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1847.)

Azotate de protoxyde ammoniacal.

$3HgO,AzH^3,AzO^5.$

Syn. : *Mercure soluble de Hahnemann*

Protoxyde de mercure.....
Ammoniaque.....
Acide nitrique.....

(Mitscherlich, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. p. 426.)

Azotate de protoxyde ammoniacal.

	Tr.
Mercure.....	85,57
Ammoniaque.....	2,46
Oxygène.....	3,38
Acide nitrique.....	7,32
	98,73

(Kane, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXII, p.

E PEROXYDE AMMONIACAL.

$3Hg^2O,2AzH^3,2AzO^5$.

de mercure	81,53
que	4,68
ique	14,33
	100,54

ICE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXV,

E PEROXYDE AMMONIACAL.

de mercure	86
ammoniaque	14
	100

, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVI,

E PEROXYDE AMMONIACAL.

		Tr.	
	76,50	76,84	75,19
ique	12,66	»	»
que	4,01	»	»

	Calc.	
	304,20	76,17
que	54,14	13,54
ue	17,14	4,28
	24,00	6,01
	399,48	100,00

de Ch. et de Ph., t. LXXII, p. 244.)

DE MÉTHYLÈNE.

C^2H^3O,AzO^5.

	Calc.	
	153,0	15,8
	37,5	3,8
	177,0	18,3
	600.0	62,1
	967,5	100,0

		Tr.		
19,2	18,2	18,5	18,1	17,7
4,9	4,7	4,3	4,0	4,2
17,2	17,2	»	»	18,2
58,7	59,9	»	»	59,9
100,0	100,0			100,0

ELIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVIII,

S DE MOLYBDÈNE.

BIOXYDE. $MoO^2,2AzO^5$.

	62,90	1354,00
molybdène	37,10	798,52
	100,00	2152,52

AZOTATE DE PROTOXYDE. MoO,AzO^5.

Acide	49,22	677,00
Protoxyde de molybdène	50,78	698,42
	100,00	1375,42

AZOTATE DE MORPHINE.

Acide	20
Morphine	36
Eau	44
	100

(CHOUTANT, *Syst. de Ch.* par Thomson, Suppl., p. 449.)

AZOTATES DE NICKEL.

AZOTATE NEUTRE. $NiO,AzO^5 + 6HO$.

Protoxyde	469,75	40,95	100
Acide	677,02	59,05	
Sel sec	1146,77	62,97	100
Eau	675,00	37,03	
Sel cristallisé	1821,77		

SOUS-NITRATE DE NICKEL.

Protoxyde de nickel	88
Acide nitrique	12
	100

AZOTATES D'OSMIUM.

AZOTATE DE BIOXYDE.

$OsO^2,2AzO^5$. Équiv^t 2778,56.

Acide	48,38
Bioxyde d'osmium	51,62
	100,00

AZOTATE DE PEROXYDE.

$OsO^3,3AzO^5$. Équiv^t 3575,60.

Acide	56,81
Peroxyde d'osmium	43,19
	100,00

AZOTATE DE PROTOXYDE.

OsO,AzO^5. Équiv^t 2021,52.

Acide	33,49
Protoxyde d'osmium	66,51
	100,00

AZOTATE DE SESQUIOXYDE.

$Os^2O^3,3AzO^5$. Équiv^t 4820,08.

Acide	42,14
Sesquioxyde d'osmium	57,86
	100,00

AZOTATE DE PALLADIUM. PdO,AzO^5.

Acide	46,92	677,00
Oxyde de palladium	53,08	765,90
	100,00	1442,90

AZOTATES DE PLATINE.

Azotate de bioxyde. $PtO^2,2AzO^5$.

Acide	48,58	1354,00
Bioxyde de platine	51,42	1433,50
	100,00	2787,50

Azotate de protoxyde. PtO,AzO^5.

Acide	33,67	477,00
Protoxyde de platine	66,33	1333,50
	100,00	1810,50

Azotate basique de protoxyde.

Oxyde de platine	89
Acide et eau	11
	100

(Chenevix, *Ann. de Ch.*, t. XLVII, p. 194.)

Azotate de platine et d'ammoniaque.

$PtO,2AzH^3,AzO^5$.

	Tr.		Calc.	
Platine	50,32	50,54	1233,26	50,55
Nitrog.	21,68	»	531,09	21,77
Hydrog.	3,21	3,20	75,00	3,07
Oxygène	»	»	600,00	24,61
			2439,35	100,00

(Reiset, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XII, p. 208.)

Azotate de chlorure de platine.

$PtClOAz^2H^6,AzO^6$.

	Tr.		Calc.	
Platine	42,00	42,20	1233	41,46
Chlore	14.58	14.60	443	14,60
Hydrogène	2,43	2,50	75	2,52
Azote	17,90	»	525	17,64
Oxygène	23.09	22.80	700	23.78
	100,00	82,10	2976	100,00

(Raewsky.)

Azotate de chlorure de platine.

$Pt^2ClO^5Az^4H^{12},Az^2O^{12}$.

	Tr.			
Platine	43,49	43,82	44,17	44,10
Chlore	7,65	7,68	8.00	8,00
Hydrog.	2,72	2,76	2,73	2,73
Azote	20,57	20,40	19,54	19,00
Oxygène	25,42	25,34	25,46	26,17
	99,85	100,00	99,90	100,00

Azotate de chlorure de platine

Platine	2466
Chlore	443
Hydrogène	150
Azote	1050
Oxygène	1500
	5609

(Raewsky, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e séri p. 287.)

AZOTATES DE PLOMB.

Azotate neutre. PbO,AzO^5.

	(a)
Acide	32,69
Oxyde de plomb	67,31
	100,00

	(c)
Acide	32,7775
Oxyde de plomb	67.2225
	100,0000

(a) (b) Berzelius, *Ann. de Ch. et de* p. 68.—(c) *Id.*, t. LXXX, p. 175 —(d) Che t. LXXXIII, p. 69. — (e) Thomson, *id.*, t.

Azotate bibasique anhydre.

$2PbO,AzO^5$. Équiv^t 3466,03

	Calc
Acide	19,
Oxyde de plomb	80,
	100,

Azotate hydraté.

Acide
Oxyde de plomb
Eau

(Berzelius, *Ann. de Ch.*, t. LXXXII, p.

Azotate tribasique hydraté.

$2(3PbO,AzO^5)+3HO$. Équiv^t 10

Acide
Oxyde
Eau

Azotate sébasique hydraté.

$2(6PbO,AzO^5)+3HO$. Équiv^t 18

Acide
Oxyde
Eau

TE DE POTASSE. KO,AzO⁵.

Vitre, salpêtre.

. d'eau en dissolv.	13,32 à	0°,6
id.	85,00	50°
id.	170,80	80°
id.	246,15	100°

DE POTASSE.

.....	587,915	46,55
.....	677,020	53,45
	1264,935	100,00

DE POTASSE.

	(a)	(b)	(c)
.....	45,92	46,7	54,36
.....	54,08	53,3	48,64
	100,00	100,0	100,00

	(d)	(e)	(f)
.....	52	53,54	54,34
.....	48	46,46	45,66
	100	100,00	100,00

VAN, *Nicholson's quarts Journ.*, XI, 215. CHER, *Stat. ch.*, p. 136. — (c) BERARD, Ch., t. LXXI, p. 69. — (d) WENZEL'S *Wer-aft*, p. 80. — (e) WOLLASTON. — (f) THOMSON, id.

DE POTASSE. Salpêtre naturel de a ou terre de houssage, provenant écomposition de la pierre calcaire es grottes du Pulo de Molfetta, en ; cette terre contient au quintal :

de potasse.....	40,75
.....	2,08
lorates.....	2,67
lcaire.....	42,00
le chaux..... } e matières végétales..... }	9,67
.....	2,83
	100,00

ER.)

DE POTASSE.

de potasse pur.....	425,5
lorate de soude.....	2,5
de chaux.....	254,0
alcaire ou chaux.....	304,0
.....	14,0
	1000,0

TH, *Ann. de Ch.*, t. XXIII, p. 31.)

AZOTATE DE POTASSE. Salpêtre de houssage. 1200 parties de cette terre contiennent :

Azotate de potasse.....	489
Sulfates.....	25
Muriates.....	32
Terre calcaire.....	504
Sulfate de chaux..... } Débris végétaux..... }	116
Perte.....	34
	1200

(PELLETIER, *Ann. de Ch.* t. XXVII, p. 217.)

AZOTATE DE POTASSE.

	(1)	(2)	(3)
Acide.....	53,332	47	53,297
Potasse.....	46,668	53	46,703
	100,000	100	100,000

(1) S. par WOLLASTON, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. IX, p. 27. — (2) A. fondu, par THÉNARD, *id.*, t. XLI, p. 48. — (3) S. par LONGCHAMPS, *id.*, t. IX, p. 27.

AZOTATE DE POTASSE. Roche de la caverne de Memoora dans l'île de Ceylan, produisant du nitre.

Nitrate de potasse.....	2,4
Nitrate de magnésie.....	0,7
Sulfate de magnésie.....	0,2
Eau.....	9,4
Carbonate.....	26,5
Matière terreuse, non soluble dans l'acide nitrique étendu.....	60,8
	100,0

(JOHN DAVY.)

AZOTATE DE POTASSE. Terrain de la caverne d'Ouva, dans l'île de Ceylan.

Nitrate de potasse avec des traces de sel commun et de sulfate de chaux....	3,3
Nitrate de chaux.....	3,5
Eau.....	15,3
Matière animale très-difficilement soluble.....	25,7
Carbonate de chaux et de matière terreuse.....	1,0
Matière animale aisément soluble....	51,2
	100,0

(JOHN DAVY.)

AZOTATE DE POTASSE. Terrain nitrier du Bengale, dans le district de Tirhoot.

Nitrate de potasse.....	8,3
Nitrate de chaux.....	3,7
Sulfate de chaux.....	0,8
A reporter.....	12,8

Report.....	42,8
Sel commun.....	0,2
Carbonate de chaux avec une trace de magnésie.....	35,0
Matière terreuse insoluble dans l'eau et dans l'acide nitrique.....	40,0
Eau avec une trace de matière végétale.....	12,0
	100,0

(DAVY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXV, p. 213.)

AZOTATE DE RHODIUM. $R^2O^3,3AzO^5$.

Acide nitrique.....	55.89	2031,00
Sesquioxyde de rhodium.	44,11	1602,70
	100,00	3633,70

AZOTATE DE SOUDE. NaO,AzO^5.

Soude.....	390,92	36,60
Acide.....	677,02	63,40
	1067,94	100,00

Voy. SOUDE NITRATÉE.

AZOTATE DE SOUDE.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Acide...	62,1	62,5	63.247	63,080
Base....	37,9	37,5	36,753	36,920
	100,0	100,0	100,000	100,000

(a) RICHTER, *Stat. ch.*, I, 36. — (b) WENZEL, *Verwandtschaft*, p. 81. — (c) LONGCHAMPS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. IX, p. 25. — (d) THÉNARD.

AZOTATE DE SOUDE. Efflorescence nitreuse de l'Inde.

Nitrate de chaux.....	0,406
Nitrate de soude.....	0,049
Fragments de calcaire.....	0,342
Sulfate de chaux, matière animale..	0,026
Eau.....	0,155
	0,978

(PIDDINGTON, *Bibl. de Gen.*, t. XVI, p. 173.)

AZOTATE DE STRONTIANE.

SrO,AzO^5.

Strontiane.....	647,30	48,87
Acide.....	677.02	51,13
	1324,32	100,00

AZOTATE DE STRONTIANE.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Acide.....	31,07	48,4	51,4	50,62
Base.....	36,21	47,6	48,6	49,38
Eau.....	32,72	4,0	»	»
	100,00	100,0	100,0	100,00

(a) KIRWAN. — (b) VAUQUELIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. III, p. 398. — (c) RICHTER. — (d) STROMEYER.

AZOTATE DE STRYCHNI

$C^{42}H^{22}Az^2O^4,AzO^5,I$

			Tr.
Hydrog..	6,00	5,79	
Carbone.	64,49	63,80	(
Azote...	10,35	10,35	
Oxygène.	19,16	20,06	
	100,00	100,00	

Hydrogène.....	5
Carbone.....	3
Azote.....	1
Oxygène.....	1
	5

(REGNAULT, *Ann. de Ch. et de* p. 150.)

AZOTATE DE STRYCHNINE.

Carbone.....	
Hydrogène.....	
Azote.....	
Oxygène.....	

(NICHOLSON et ABEL, *Ann. de Ch. e* t. XXVII, p. 409.)

AZOTATE DE TELLURE

$TeO^2,2AzO^5$. Équiv^t. 3

Acide.....	
Acide tellureux.....	

AZOTATE DE THORINIU

Acide.....	4
Oxyde de thorinium.....	5
	10

AZOTATE D'URANE.

Acide.....	
Oxyde d'urane.....	
Eau.....	

(BUCHOLZ, *Ann. de Ch.*, t. LVI, p.

AZOTATE D'URANYLE.

$(U^2O^2)O,AzO^5,6H($

Syn. : *Azotate d'urane.*

		Calc.
Azote.....	177,0	5,
Oxygène.....	500,0	15,
Peroxyde d'uranium....	1800,0	57,
Eau.....	675,0	21,
	3152,0	100,

(PÉLIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph* p. 43.)

URÉE.

$z^2H^4O^2,AzO^5,HO$.

	(a)	(b)
.....	47,37	47,00
.....	52,63	52,93
	100,00	99,93

m. de Ch. et de Ph., t. X, p. 377.
R. sc. et ind., t. IX, p. 70.

E.

	Calc.		Tr.
....	62,4	4,03	4,09
....	152,9	9,90	10,04
....	531,0	34,34	34,03
....	800,0	51,73	»
	1546,3	100,00	

. de Ch. et de Ph., t. LXVIII, p. 156.)

E VANADIUM.

$VO^2,2AzO^5$.

.....	56,16	1354,00
ux.....	43,84	1056,89
	100,00	2410,89

YTTRIA. YO,AzO^5.

.....	502,57	42,60
.....	677,02	57,40
	1179,59	100,00

DE ZINC.

E. ZnO,AzO^5.

.....	503	42,63
.....	677	57,37
	1180	100,00

$4ZnO,AzO^5,2HO$.

zinc.....	81,7
.....	13,7
.....	4,6
	100,0

m. de Ch. et de Ph., t. XIX, p. 138.)

RE.

			Tr.	
3	27,16	»	27,11	»
9	»	»	»	»
8	»	36,11	»	36,22
00				

de Ch. et de Ph., 3e série, t. XVI,

AZOTATE DE ZIRCONE.

$Zr^2O^3,3AzO^5$. Équiv^t. 3171,51.

Acide.....	2031,00	64,04
Zircone.....	1140,25	35,96
	3171,25	100,00

AZOTE.

Az. Dens^d 0,9757. Poids d'un litre à 0° sous 0^m,76, 1,2675. I. 1,0003. Équiv^t. 175.

Proportion d'azote contenue dans 100 part. de substance desséchée à 100°.

	p. cent.
Lait de vache.....	3,78
— de femme.....	1,59
Fromage de Dunlap.....	6,03
— de Gonéda hollandais.....	7,11
— Cheshire.....	6,75
— double Glocester.....	6,98
— Glocester très-vieux et très-décomposé.....	5,27
Jaune d'œuf.....	1,86
Blanc d'œuf.....	13,44
Huîtres.....	5,07
Masse jaune et grasse du homard...	7,52
Moules.....	8,41
Moules cuites.....	10,51
Foie de bœuf.....	10,66
— de pigeon.....	11,80
Bouillon.....	12,16
Anguille.....	6,91
Anguille, muscles bouillis.....	6,82
Anguille, muscles dégraissés.....	14,45
Saumon.....	12,35
— cuit.....	9,70
— dégraissé.....	15,62
Hareng.....	14,48
— cuit.....	12,85
— dégraissé.....	14,54
— (testicules).....	14,69
Églisinus communis..... / Aigrefin.....	14,64
Aigrefin cuit.....	12,98
Turbot.....	14,28
Turbot cuit.....	15,18
— dégraissé.....	15,71
Raie.....	13,66
— cuite.....	15,22
Homard.....	13,66
Pigeon, viande crue.....	12,10
— viande cuite.....	12,33
— fibre purifiée.....	13,15
— foie.....	11,80
Agneau.....	13,26
— cuit.....	14,56
Mouton très-gras.....	12,30
— cuit.....	13,55
— fibre dégraissée.....	14,76

Veau (âgé de 6 semaines)	13,89
Veau cuit	14,50
— fibre purifiée	15,77
Bœuf (musculi glutæi)	14,00
Bœuf cuit	14,99
— fibre purifiée	14,88
— foie	10,66
— poumon	14,84
Porc, jambon cru	8,57
Jambon cuit	12,84
— dégraissé	14,21

(SCHLOSSBERGER et KEMP, *R. sc. et ind.*, t. II, p. 81.)

AZOTE.

	p. cent.
Riz	1,39
Pommes de terre	1,5
Raves	1,7
Carottes	2,4
Seigle	1,7
Avoine	2,2
Froment	2,0
Pois	3,8
Haricots	4,5
Fèves	5,1
Lentilles	4,4
Orge	2,0
Maïs	2,0

(BOUSSINGAULT.)

	p. cent.
Pain blanc	2,27
— noir	2,63
— purifié artificiellement	2,14
Farine d'Essex	2,17
— du Canada	2,21

(THOMSON.)

	p. cent.
Agaricus deliciosus	4,6
Agaricus russula	4,2
Agaricus cantharellus	3,2

(SCHLOSSBERGER et DOEPPING, *R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 82.)

AZOTIDE BENZOILIQUE. $C^{14}H^6Az$.

	Calc.		Tr.	
Carb.	1071,30	81,72	81,77	82,03
Hydr.	62,40	4,70	5,32	4,88
Azote	177,00	13.58	13,08	13.08
	1310,70	100,00	100,17	99,99

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, p. 188.)

AZOTITE D'ALUMINE. $Al^2O^3,3AzO^5$.

Acide	69,02	1431,00
Alumine	30,98	642,32
	100,00	2073,32

AZOTITE D'AMMONIAQUE.

AZOTITE D'AMMONIAQUE anhydre.

AzH^4O,AzO^5.

Acide	59.33
Ammoniaque	40.67
	100,00

AZOTITE D'AMMONIAQUE hydraté.

AzH^4O,AzO^5,HO.

Acide	
Ammoniaque	
Eau	

AZOTITE D'ANTHRACÉNÈSI

$C^{30}H^{10}O^8Az^2$.

		Calc.
Carbone	2292,6	64,2
Hydrogène	124,8	3,4
Oxygène	800,0	22,5
Azote	354,9	9,8
	3572,3	100,0

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*)

AZOTITE D'ANTHRACÉNISI

AZOTITE D'ANTHRACÉNISE anhydre

$C^{30}H^8O^3,AzO^5$.

		Calc.
Carbone	2293	7
Hydrogène	112	3
Oxygène	600	1
Azote	177	5
	3182	10

(LAURENT.)

AZOTITE D'ANTHRACÉNISE hydraté

$C^{30}H^8O^3,3AzO^5,3HO$.

		Calc.
Carbone	2292.6	5
Hydrogène	150,0	3
Oxygène	1500,0	3
Azote	531.0	1
	4473,6	10

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. L

AZOTITE D'ANTHRACÉNOS

$C^{30}H^8O^3,AzO^5$.

		Calc.
Carbone	2293	6
Hydrogène	112	
Oxygène	800	2
Azote	177	
	3382	10

(LAURENT.)

D'ARGENT. AgO,AzO^5.

.....	24,73	477,00
rgent.....	75,27	1451,61
	100,00	1928,61

DE BARYTE. BaO,AzO^5.

.....	33,27	477,00
.....	66,73	956,88
	100,00	1433,88

DE CHAUX. CaO,AzO^5.

.....	57,26	477,00
.....	42,74	346,02
	100,00	823,02

DE CHRYSÉNASE.

$C^{12}H^5O^4Az$.

Calc.		Tr.	
47,00	59,8	58,90	59,34
37,44	2,4	2,22	2,33
00,00	26,1	27,22	26,76
77,00	11,7	11,66	11,60
31,44	100,0	100,00	100,00

(*Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, p. 142.)

DE CHRYSÈNE.

$C^{24}H^5Az^2O^6$.

	Calc.	Tr.
.....	58,22	57,6
.....	2,00	2,3
.....	11,24	11,8
.....	28,54	28,3
	100,00	100,0

(*Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXII, p. 426.)

DE COBALT. CoO,AzO^5.

.....	50,43	477,00
obalt.....	49,57	468,99
	100,00	945,99

DE CUIVRE.

BIOXYDE. CuO,AzO^5.

.....	49,04	477,00
de cuivre...	50,96	495,69
	100,00	972,69

PROTOXYDE. Cu^2O,AzO^5.

.....	34,86	477,00
de cuivre...	65,14	891,39
	100,00	1368,39

AZOTITES DE FER.

AZOTITE DE PEROXYDE. $Fe^2O^3,3AzO^5$.

Acide.....	59,39	1431,00
Sesquioxyde de fer.....	40,61	978,41
	100,00	2409,41

AZOTITE DE PROTOXYDE. FeO,AzO^5.

Acide.....	52,06	477,00
Protoxyde de fer.....	47,94	439,20
	100,00	916,20

AZOTITE DE MAGNÉSIE. MgO,AzO^5.

Acide.....	64,87	477,00
Magnésie.....	35,13	258,35
	100,00	735,35

AZOTITES DE PLOMB.

AZOTITE NEUTRE. PbO,AzO^5.

	(a)	(b)
Acide.....	23,925	18,15
Oxyde de plomb.....	70,375	81,85
Eau.....	5,700	»
	100,000	100,00

(a) BERZELIUS. — (b) CHEVREUL.

(*Ann. de Ch.*, t. LXXXIII.)

AZOTITE DE PLOMB BASIQUE.

	Calc.	
Azote.....	177,0	2,8
Oxygène.....	300,0	5,0
Oxyde de plomb.....	5578,0	90,4
Eau.....	112,5	1,8
	6167,5	100,0

	Tr.			
Azote.....	»	3,2	3,4	2,7
Oxyde de plomb.	90,4	90,4	90,5	90,2
Eau.....	1,9	2,0	1,9	»

(PÉLIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. II, p. 95.)

AZOTITE DE POTASSE. KO,AzO^5.

Potasse.....	587,91	55,28
Acide.....	477,02	44,72
	1064,93	100,00

AZOTITE DE PYRÉNASE. $C^{18}H^5O^4Az$.

	Calc.		Tr.
Carbone.....	1146,30	64,20	65,25
Hydrogène....	62,40	3,49	3,65
Oxygène.....	400,00	22,51	21,76
Azote.....	177,00	9,80	9,34
	1785,70	100,00	100,00

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, p. 149.)

AZOTITE DE SOUDE. NaO,AzO^5.

Acide	54,96	477,00
Soude	45.04	390.89
	100,00	867,89

AZOTURE AMMONIACAL D'OR.

$Au^2O^3Az^2H^6$.

	Tr.	Calc.
Or	76,1	77,6
Azote	9,0	11,0
Hydrogène }	14,9	2,3
Oxygène }		9,1
	100,0	100,0

(Dumas, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIV, p. 160.)

AZOTURE DE FER. 4Fe,Az.

Fer	678,0	88,5	89,6
Azote	88,5	11,5	10,4
	766,5	100,0	100,0

(Despretz, *T. de Ch.* de Dumas, t. III, p. 70.)

AZOTURE D'OXYDE DE PLOMB.

Oxyde de plomb	94,66	94,01	96,36
Azote	5,34	5,99	3.64
	100,00	100,00	100,00

(Bley, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 85.)

AZOTURE DE PHOSPHORE. $PhAz^2$.

	Tr.		Calc.
Phosphore	52,68	50,83	52,56
Azote	47,32	49,17	47,44
	100,00	100,00	100,00

(H. Rose, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIV, p. 284.)

Azoture de phosphore.

	Tr.	
Phosphore	40,68	49
Eau	24,27	11
Azote	35,05	17
	100,00	48

(Liebig, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. L

AZOTURE DE POTASSIUM

Potassium	146
Azote	17
	164

(*T. de Ch.* de Dumas, t. II, p. 290.)

AZOXYBENZIDE. $C^{12}H^5AzO$

Carbone	7
Hydrogène	
Nitrogène	1
Oxygène	
	10

(Zinin, *Rapp. ann.* de Berzelius, 184

AZULMINE. C^5AzH.

Syn. : *A. Azulmique.*

Azote	
Carbone	
Hydrogène	

(Boullay, *Ann. de Ch. et de Ph.*,

AZURITE. Voy. Klaprothine bonaté.

B

BABINGTONITE.

$3(CaO,SiO^3) + 3FeO,2SiO^3$.

	(1)	(2)
Acide silicique	47,46	54,4
Alumine	6,48	0,3
Oxyde ferreux	16,81	21,3
Oxyde manganeux	10,16	1,3
Chaux	14,74	19,6
Magnésie	2,21	2,2
Perte à la calcination	1,24	0,9
	99,10	100,0

(1) Thomson, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1847. — (2) B. d'Arendal, par Arppe, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1843.

BADIANE (Illicium anisatum)

Huile volatile	
Huile grasse jaune	
Corps gras jaune butyreux	
Résine	
Matière extractive	
Gomme	
Fibre ligneuse	
Matière extractive amère extr la potasse alcoolique et aqu	
Amidon extrait par la potasse	
Acide malique, malate de c matière extractive	
Oxalate de chaux	
Eau	
Perte	

(Meissner, *Manuel pour les Chim.*,

IE.

antalite de Bavière ; tantale oxydé ;

	(a)	(b)	(c)
talique.....	75	75,0	0,7965
de fer.....	17	20,0	0,1400
de manganèse	5	4,0	0,0755
.....	»	»	0,0005
étain.....	4	0,5	0,0050
	98	99,5	1,0175

Tr. de Min. par Dufrénoy, t. II, p. 526. KOWSKY, *Journ. de Ph.*, t. LXXXVII, THOMSON, *Records of sc.*, décembre 1836.

TE. Voy. PYROXÈNE.

RITE. Voy. SERPENTINE.

S. Voy. TABASHEER.

: $Al^2O^3,3SiO^3+Al^2O^3$.

ique.....	56,90
.....	40,75
rique.....	1,04
.....	1,04
.....	trace
	99,73

sc. et ind., t. XII, p. 111.)

R (Musa paradisica).

ruits mûrs.

que.
que.
que.
e végéto-animale coagulable par
r.
ise.

éve.

que.
que.

ux, de potasse et d'alumine.

Journ. de Pharm., t. XXIII, p. 385.)

IE.

	(1)	(2)
.....	0,35	0,48
rune, amère, ré-		
.....	6,05	0,53
e, verte.....	4,45	7,59
ractive amère, les de potasse et avec de l'acide e et de l'acide		
A reporter....	10,85	8,60

Report....	10,85	8,60
malique, et chlorure potassique.....	20,25	21,53
Matière extractive gommeuse.....	15,50	15,24
Apothème d'extractif extrait par la potasse.....	8,60	10,25
Malate de chaux.....	2,00	4,13
Fibre végétale.....	35,45	35,57
Substances étrangères, terreuses.....	6,70	6,00
	99,35	104,32

(1) B. du Levant. — (2) B. des Indes orientales.

(WACKENRODER, *T. de Ch.* de Berzelius.)

BARDIGLIONE. Voy. CHAUX ANHYDRO-SULFATÉE.

BARILHA. Voy. SOUDE.

BAROLITE. Voy. BARYTE CARBONATÉE.

BAROSÉLÉNITE. Voy. BARYTE SULFATÉE.

BARRAS. Voy. TÉRÉBENTHINE.

BARSOWITE. Voy. WERNÉRITE.

BARYTE.

BARYTE ANHYDRE. BaO. Équiv^t 956,88.

Baryum.....	856,93	89,55
Oxygène.....	100,00	10,45
	956,93	100,00

BARYTE HYDRATÉE. BaO,HO.

Baryte sèche.....	956,93	89,49
Eau.....	112,48	10,51
	1069,41	100,00

BARYTE HYDRATÉE. Cristaux déposés dans la dissolution d'hydrate de baryte. BaO,5HO.

Baryte.....	956,93	62,99
Eau.....	562,40	37,01
	1519,33	100,00

(BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXXIX, p. 139.)

BARYTE CAUSTIQUE, fondue.

Baryte pure.....	89,41
Eau.....	10,59
	100,00

BARYTE CRISTALLISÉE.

	(a)	(b)	(c)
Baryte.....	50	17,56	14,11
Eau.....	50	19,94	15,89
	100		

(a) BUCHOLZ, *Ann. de Ch.*, t. LXXXII, p. 11. — (b) (c) NOAD, *Rép. de Ch. sc. et ind.*, t. II, p. 377.

BARYTE. Genre minéralogique. Voyez les espèces : BARYTE CARBONATÉE, BARYTO-CALCITE, BARYTE SULFATÉE, DRÉLITE.

BARYTE CARBONATÉE.

BaO,CO^2. Équiv[t] 1232,26.

Syn. : *Barolite; spath pesant aéré; whithérite; withérine.*

	(1)	(2)	(3)
Baryte	77,1	78	62
Acide	22,5	22	22
Chaux	0,4	»	Eau 16
	100,0	100	100

(1) Cristaux d'Angleterre, par BEUDANT. — (2) B. fibreuse, par KLAPROTH. — (3) Withérite, par PELLETIER, *Ann. de Ch.*, t. XXI, p. 135.

BARYTE CARBONATÉE.

	(1)	(2)
Sulfate de baryte	»	34,30
Carbonate de baryte	98,246	64,82
Carbonate de strontiane	1,703	»
Carbonate de chaux	»	0,28
Alumine avec fer	0,043	»
Carbonate de cuivre	0,008	»
Eau	»	0.60
	100,000	100,00

(1) B. du Lancashire, par KLAPROTH, *Syst. de Ch.*, t. III, p. 484. — (2) B. du Cumberland, par THOMSON, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. II, p. 174.

BARYTE SULFATÉE.

Syn. : *Spath pesant; barosélénite; hépatite; pierre puante; pierre de Bologne; schwerspath; barytine.*

	(1)	(2)	(3)
Sulfate de baryte	99,37	98,20	97,80
— de chaux	»	»	1,40
Oxyde de fer, alumine et silice, etc.	0,05	0,60	0,10
Eau	0,07	5,00	»
Mat. bitumineuses	»	1,20	0,60

	(4)	(5)	(6)
Sulfate de baryte	94,10	97,50	92,60
— de strontiane	»	0,85	»
— de chaux	3,40	0,80	5,40
Oxyde de fer, etc.	2,50	0,15	1,50
Eau	»	0,50	0,50

	(7)	(8)
Sulfate de baryte	86,50	51,50
— de chaux	8,60	»
Oxyde de fer, etc.	3,20	»
Fluor	»	48,50
Matières bitumineuses	1,40	»

(1) B. lamelleuse de Nutfield, par STROMEYER, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. II, p. 180. — (2) B. laminaire fétide de Konsberg, *id.* — (3) B. saccharoïde gris clair (Savoie), *id.* — (4) B. de Bologne, *id.* — (5) B. bacillaire du Hartz, *id.* — (6) B. concrétionnée de Chaudefontaine, *id.* — (7) B. compacte, gris clair (Basses-Alpes), *id.* — (8) B. du Derbyshire, *id.*

BARYTE SULFATÉE de Goërzi

Sulfate de baryte	
— de strontiane	
— de chaux,	
Mélange de terres	

(*Annuaire* de Millon et Reiset, 1

BARYTE SULFATÉE.

Sulfate de strontiane	
Sulfate de baryte	
Silice	
Oxyde de fer	
Sulfate de chaux	
Alumine	
Eau	
Eau et terre bitumineuse	
Perte	

(1) B. par WESTRUMB, *Ann.* d — (2) B. de Naurod (Nassau), p *et ind.*, 1848, p. 401.

BARYTINE. Voy. BARYTE

BARYTO-CALCITE.

$BaO,CO^2+CaO,$

Syn. : *Alstonite.*

	(a)
Carbon. de baryte	65,9
Carbon. de chaux	33,6
Carbon. de strontiane	

(a) (b) BROOKE, *Ann. of Pl* (c) JOHNSTON, *Philosoph. Mag* p. 1.

BARYTO-SULFATE DE S

Sulfate de strontiane	
Sulfate de baryte	
Protoxyde de fer	
Eau	

(THOMSON, *T. de Min.* de Dufré

BASALTE.

	(1)	(2)
Acide muriatique	1	»
Silice	48	57
A reporter	49	57

(1) B. des prismes du Haseml *Ann. de Ch.*, t. XLIV, p. 118. — de Muller, par LINCK, *id.*, t. II, p MANN, *El. de Ch.* de Chaptal, t. I l'île de Staffa, par KENNEDY, *A* p. 119.

ort.....	49	57	56	50	44,50
.....	46	48	45	45	46,75
e fer....	46	»	25	25	20,20
.....	9	15	4	8	9,50
.....	»	»	»	2	2,25
mangan.	»	»	»	»	0,12
.....	4	»	»	»	2,60
.....	5	»	»	»	2,00
	99	90	100	100	97,92

de Stolpen.

	(1)	(2)
licique.....	39,920	52,62
.....	21,266	11,93
rrique.....	17,750	10,63
.....	7,857	15,49
.....	4,379	8,26
.....	5,279	»
.....	2,795	»
calcination....	2,490	»
	101,736	98,93

soluble. — (2) Partie insoluble.

(*R. sc. et ind.*, t. VII, p. 77.)

e Crouset (Haute-Loire).

Basalte non altéré.

.....	4,9
aces de titane.....	46,1
.....	13,2
.....	7,3
.....	7,0
de fer.....	16,6
.....	1,8
.....	2,7
	99,6

asalte. Partie altérée.

ière organique.....	16,9
.....	36,1
.....	30,5
.....	8,9
.....	0,6
e fer.....	4,3
.....	0,6
.....	0,9
tane.....	0,6
	99,4

Kammer-Bull, près Éger (Bo-

	(1)	(2)	(3)
.....	4,4	9,5	20,4
es de titane	43,4	43,0	42,5
.....	12,2	13,9	17,9
.....	11,3	12,1	2,5
.....	9,1	7,3	3,3
reporter...	80,4	85,8	86,6

— (2) B. altéré. — (3) B. décomposé.

Report...	80,4	85,8	86,6
Peroxyde de fer.....	3,5	5,4	»
Protoxyde de fer....	12,1	»	»
Potasse.....	1,8	8,3	11,5
Soude.....	2,7	0,5	0,2
	100,5	100,0	98,3

BASALTE de Polignac (Haute-Loire).

	(1)	(2)
Eau et matière organique	3,7	3,5
Silice.....	53,0	58,1
Alumine.....	18,4	22,6
Chaux.....	6,8	2,9
Magnésie.....	3,5	2,2
Protoxyde de fer.....	9,5	peroxyde 1,0
Potasse.....	2,7	2,7
Soude.....	3,1	3,3
	100,7	99,3

(1) Basalte non altéré. — (2) Basalte décomposé.

(EBELMEN, *C. R.*, t. XX.)

BASALTE.

Augite.....	55,58
Fer oxydulé.....	4,61
Zéolithe.....	39,81
	100,00

(LOWE, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 614.)

BASALTINE. Voy. PYROXÈNE.

BASICÉRINE. Voy. CÉRIUM HYDROFLUATÉ.

BASSORINE. $C^{10}H^{11}O^{11}$.

Carbone.....	37,28
Oxygène.....	55,87
Hydrogène.....	6,85
	100,00

(GUÉRIN-VARRY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIX, p. 266.)

Voy. GOMMES.

BASTOESITE. Voy. CÉRIUM HYDROFLUATÉ.

BATITURES DE FER. Voy. OXYDES DE FER.

BATRACHITE. Voy. PÉRIDOT.

BAUDISSÉRITE. Voy. MAGNÉSIE CARBONATÉE.

BAULITE.

Acide silicique.....	76,65
Alumine.....	11,57
Chaux.....	0,05
Magnésie.....	0,20
Potasse.....	3,26
Soude.....	3,73
Oxyde ferreux.....	0,63
	96,09

(FORCHAMMER, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 235.)

Voy. PECHSTEIN.

BAUMES.

Baume de copalme.

Syn. : *Ambre liquide du liquidembar styraciflua.*

Huile volatile fluide incolore se congélant à zéro	7,00
Matière semi-concrète contenue dans l'eau distillée et séparée au moyen de l'éther	11,10
Acide benzoïque	1,00
Matière cristalline soluble dans l'eau et l'alcool	5,30
Matière colorante jaune	2,05
Oleo-résine ou résine soluble et comme huileuse	49,00
Styracine	24,00
	99,45

(Bonastre, *J. de Ph.*, t. XVII, p. 350.)

Baume de la Mecque.

Résine soluble visqueuse	70
— insoluble (bursérine)	12
Huile essentielle très-fluide	10
Extrait amer	4
Matière acide	3
Impuretés ligneuses	1
	100

(Bonastre, *J. de Ph.*, t. XVIII, p. 101.)

Baume de momie. Voy. Asphalte.

Baume du Pérou.

Résine	88,0
Acide benzoïque	12,0
Huile volatile	0,2
	100,2

(Trommsdorf, *Nouv. J. de Pharm.*, t. II et I, p. 80.)

Résine du baume du Pérou. $C^{54}H^{30}O^{12}$.

	Tr.	Calc.
Carbone	71,82	72,4
Hydrogène	6,78	6,5
Oxygène	21,40	21,1
	100,00	100,0

(Frémy, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXX, p. 200.)

Baume du sucrier de montagne.

Huile volatile	12,0
Extrait amer	2,8
Matière organique et chaux	0,8
Sels de potasse et de magnésie	0,4
Résine soluble	74,0
Sous-résine (bursérine)	5,0
Perte	5,0
	100,0

Baume de Tolu. Voy. A. cinnamique.

Résine du baume de Tolu. $C^{18}H^{16}O^{5}$.

	Tr. (a)	Tr. (b)	
Carbone	70,8	67,9	
Hydrogène	6,1	6,6	
Oxygène	23,1	25,5	
	100,0	100,0	1

	Tr. (d)	Tr. (e)	
Carbone	68,3	68,6	
Hydrogène	6,6	6,4	
Oxygène	25,1	25,0	
	100,0	100,0	1

(a) Frémy, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXX, p. — (b) (c) (d) (e) (f) Deville, *id.*, 3e série, p. 165.

Bdellium. Baume en larmes.

Résine avec un peu d'huile volatile	29,5
Gomme	4,6
Gomme analogue à celle de Bassora	15,3
Huile volatile et perte	6
	50,0

(Pelletier, *Ann. de Ch.*, t. LXXX, p. 44.)

Résine de bdellium. $C^{20}H^{31}O^{5}$.

	Tr.		Calc.	
Carbone	76,57	76,15	77,29	7
Hydrog.	9,98	10,09	9,87	
Oxygène	13,45	13,76	12,84	1
	100,00	100,00	100,00	10

(Johnston, *Rev. sc. et ind.*, t. XIV, p. 523.)

Benjoin.

Acide benzoïque	
Eau acidule	
Huile butyreuse et empyreumatique	
Charbon	
Hydrogène carboné et acide carbonique	
	1

(Brandes Nicholson's *J.*, X, p. 86.)

Benjoin.

Acide benzoïque	14,0
Résine soluble dans l'éther	52,0
Résine soluble seulement dans l'alcool	25,0
A reporter	91,0

Report....	94,0	90,50
soluble dans une solu-		
le carbonate sodique..	3,0	3,50
brune déposée par l'é-		
.....	0,8	0,50
tés.....	5,2	5,50
	100,0	100,00

. *de Pharm.*, 3e série, t. VI, p. 46.)

	Gros.	Grains.
le benjoin.....	20	50
enzoïque.....	3	7
ice analogue au baume		
irou.....	»	25
e particulier aromatique		
le dans l'alcool et dans		
.....	»	8
ligneux et impuretés.....	»	30
	24	48

z, *Ann. de Ch.*, t. LXXXIV, p. 322.)

u benjoin. $C^{30}H^{20}O^{5}$.

	Tr.		Calc.	
e.	75,04	75,16	75,17	75,36
..	8,54	8,35	8,57	8,20
ie.	16,45	16,49	16,26	16,44
	100,00	100,00	100,00	100,00

a VLIET et MULDER, *Rapp. ann.* de Berzelius,

u benjoin.

e.....	71,2
ène.....	6,5
ie.....	22,3
	100,0

Ann. de Ch. et de Ph., t. LXX, p. 204.)

Baume frais.

thérée.....	41,00
brune, insoluble dans l'huile	
étrole à froid.....	2,18
jaune cassante.....	51,38
ntenue dans la résine et perte	
le volatile contenue dans l'eau	
lée du baume.....	5,44
	100,00

evenu visqueux.

thérée.....	31,70
brune visqueuse.....	11,15
brune cassante.....	53,68
perte d'huile volatile.....	3,47
	100,00

D HEARBERGER.)

COPAHU.

Fécule amylacée.....	8
Tannin.....	100
Acide gallique et extractif.....	50
Muqueux.....	30
Chlorophylle et huile soluble dans l'alcool.....	4
Sarcocolle.....	10
Cérine mêlée d'huile aromatique et de chlorophylle.....	4
Fibres ligneuses.....	100
Eau évaporée dans les opérations et autres principes volatils, ainsi que la perte des diverses portions employées pour l'essai des réactifs....	270
	576

(RICORD MADIANNA, *J. de Pharm.*, t. XVI, p. 574.)

Voy. RÉSINES.

Résine du baume de copahu; cristaux obtenus par évaporation accélérée. $C^{20}H^{16}O^{4}$.

		Calc.
Carbone.....	1528,7	72,25
Hydrogène.....	187,2	8,85
Oxygène.....	400,0	18,90
	2115,9	100,00

	Tr.		
Carbone.....	72,345	72,496	72,580
Hydrogène...	9,022	9,103	9,005
Oxygène.....	18,633	18,401	18,415
	100,000	100,000	100,000

(FEHLING, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 379.)

Cristaux obtenus par évaporation spontanée de la solution éthéro-alcoolique.

$C^{40}H^{32}O^{6}$.

	Calc.	
Carbone.....	3057,4	76,30
Hydrogène.....	349,4	8,72
Oxygène.....	600,0	14,98
	4006,8	100,00

	Tr.		
Carbone.....	76,274	76,23	76,193
Hydrogène....	8,805	8,84	8,844
Oxygène.....	14,921	14,93	14,963
	100,000	100,00	100,000

COPAHU. Résine cristallisée. $C^{48}H^{38}O^{4}$.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	80,44	80,43
Hydrogène.....	10,21	10,21
Oxygène.....	9,35	9,36
	100,00	100,00

(H. ROSE, *Rapp. ann* de Berzelius, 1843.)

Copahu. Combinaison avec l'oxyde d'argent.

Carbone	57,190
Hydrogène	6,302
Oxygène	9,355
Oxyde d'argent	27,153
	100,000

(Fehling, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 381.)

Copahu. Combinaison avec le plomb.

$PbO,C^{40}H^{32}O^{8}$

		Calc.
Carbone	3057,40	57,808
Hydrogène	336,95	6,370
Oxygène	500,00	9,456
Oxyde de plomb	1494,50	26,366
	5388,85	100,000

		Tr.	
Carbone	57,601	57,094	57,588
Hydrogène	6,267	6,483	6.543
Oxygène	9,754	10,166	9,531
Oxydedeplomb	26,373	26,257	26,388
	100,000	100,000	100,000

(Fehling.)

Styrax. De Bogota.

Acide benzoïque.
Une résine odorante très-soluble.
Un peu de matière extraite amère.
Du ligneux.

(Bonastre, *J. de Pharm.*, t. XVI, p. 91.)

Styrax benjoin.

Résine	83,3
Matière analogue au baume du Pérou	1,7
Principe aromatique soluble dans l'eau et l'alcool	0,5
Acide benzoïque	12,5
Débris ligneux et impuretés	2,0
	100,0

(Buchole, *Ch. org.* de Gmelin, p. 345.)

BAVALITE. Voy. Chamoisite et Berthiérine.

BDELLIUM. Voy. Baumes.

BEAUMONTITE.

$Al^{2}O^{3},3SiO^{3}+3CaO,2SiO^{3}+5HO.$

Eau	13,4
Silice	64,2
Alumine	14,1
Protoxyde de fer	1,2
Chaux	4,8
Magnésie	1,7
Soude et perte	0,6
	100,0

(Delesse, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. IX, p. 387.)

BELLADONE (atropa belladon

Substance coagulable par la chal soute en partie dans le suc acétique libre.
Matière soluble dans l'alcool, azo et nauséabonde.
Nitrate, Muriate, Sulfate, Bioxalate, Acétate } de potasse.

Belladone. Les cendres du ma contiennent :

Oxalate de chaux.
Phosphate id.
Silice.
Fer.

(Vauquelin, *Ann. de Ch.*, t. LXXII, p.

Belladone. Feuilles.

Cire	
Chlorophylle résinoïde	
Substance nitrogénée, soluble l'alcool, nommée pseudotoxine lée avec quelques sels	
Matière nitrogénée, insoluble l'alcool	
Gomme	
Amidon	
Albumine végétale	
Fibre végétale insoluble	
Sels (sulfates, nitrates, phospha acetates, oxalates et chlorures tassiques, ammoniques, calci et magnésiques)	
Eau	
Perte	

(Brandes, *T. de Ch.* de Berzelius.)

BELLADONINE.

Carbone	27,22	2
Hydrogène	22,60	2
Azote	31,40	3
Oxygène	18,80	4

(Ludekind, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1

BENJOIN. Voy. Baumes.

BENOITE (Geum). Racine sèch

Huile volatile	
Résine presque insipide	
Tannin qui bleuit le fer, soluble l'alcool et l'éther	

A reporter...

Report.....	14,04
ble dans l'eau, insoluble	
ool.....	34,00
nmeuse extraite par la	
.....	15,80
ilogue à la bassorine, ex-	
r la soude.....	9,20
ise.....	30,00
.....	0,04
	100,08

', *Nouv. J. de Pharm.*, t. II, I, p. 53.)

DE. $C^{14}H^{9}O^{2},AzH^{3}$.

Tr.		Calc.	
954	69,846	107,0148	69,73
780	5,790	8,7360	5,69
563	14,562	17,7036	11,53
703	12,832	20,0000	13,05
000	100,000	153,4544	100,00

LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LI,

DE BROMÉE. $C^{14}H^{7}O^{2}AzBr^{2}$.

.....	1050
.....	87
.....	200
.....	175
.....	1956
	3468

sc. et ind., t. XVI, p. 392.)

E. $C^{14}H^{5}AzO$.

	Tr.	Calc.	
.....	80,4	1050,0	80,7
.....	4,9	62,5	4,8
.....	6,6	87,5	6,7
.....	8,1	100,0	7,8
	100,0	1300,0	100,0

sc. et ind., 2e série, t. III, p. 448.)

IDIDE NITRIQUE.

$C^{28}H^{12}Az^{2}O^{6}$

Tr.			Calc.	
35	61,52	»	61,76	168
53	4,62	»	4,41	12
	»	10,09	10,29	28
	»	»	23,54	64
			100,00	272

m. de Ch. et de Ph., 3e série, t. XXVII,

Voy. BENZOLE.

BENZHYDRAMIDE. $C^{14}H^{9}Az^{2}$.

Syn. : *Benzoïnamide.*

	Calc.		Tr.
Carbone.....	1071,3	84,75	85,00
Hydrogène.....	75,0	5,94	6,16
Azote.....	117,3	9,31	8,90
	1263,6	100,00	100,06

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, p. 186.)

Voy. HYDROBENZAMIDE son isomère.

BENZIDAM. $C^{12}H^{7}Az$.

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	77,826	900,00	77,41
Hydrogène....	7,615	87,50	7,86
Azote.....	14,840	177,04	15,23
	100,281	1164,54	100,00

	(d)	(e)	(f)
Carbone.....	77,11	77,23	»
Hydrogène.....	7,73	7,50	»
Azote.....	»	»	14,84

(a) OFMANN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. IX, p. 139. — (b) (c) Calculé. — (d) (e) (f) ZININ, *R. sc. et ind.*, t. XII, p. 294.

BENZIDINE. $C^{12}H^{5}O^{7}$.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	78,20	78,12
Hydrogène.....	6,69	6,51
Nitrogène.....	14,79	15,37
	99,68	100,00

(ZININ, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1847.)

BENZILAM. $C^{28}H^{9}Az$.

	Tr.	Calc.	
Carbone.....	87,63	2100,0	87,94
Hydrogène.....	5,00	112,5	4,73
Azote.....	7,37	175,0	7,33
	100,00	2387,5	100,00

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, 2e série, t. III, p. 44.)

BENZILE. $C^{14}H^{5}O^{2}$.

Carbone.....	1070,090	80,31
Hydrogène.....	62,397	4,68
Oxygène.....	200.000	15,01
	1332,487	100,00

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIX, p. 405.)

BENZILIMIDE. $C^{28}H^{11}O^{2}Az$.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	80,0	80,4
Hydrogène.....	5,6	5,8
Oxygène.....	7,4	7,6
Azote.....	7,0	6,7
	100,0	100,0

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, 2e série, t. III, p. 443.)

BENZIMIDE. $C^{14}H^{11}O^2Az$.

	Calc.		Tr.
Carbone.....	1069,88	74,99	74,86
Hydrogène....	68,64	4,80	4,94
Oxygène.....	200,00	14,02	13,20
Azote.....	88,51	6,19	7,00
	1427,03	100,00	100,00

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIX, p. 400.)

BENZINE. Voy. BENZOLE.

BENZOATE D'ALUMINE.

$Al^2O^3,3C^{14}H^5O^3$.

Acide benzoïque.....	87,00	4297,47
Alumine.....	13,00	642,32
	100,00	4939,79

BENZOATE D'AMMONIAQUE.

$AzH^4O,C^{14}H^5O^3$.

Acide benzoïque.....	81,42
Ammoniaque.....	18.58
	100,00

BENZOATE D'ANTIMOINE.

$SbO^3,3C^{14}H^5O^3$.

Acide benzoïque.....	69,20	4297,47
Oxyde d'antimoine.....	30,80	1219,90
	100,00	5517,37

BENZOATE D'ARGENT. $AgO,C^{14}H^5O^3$.

	Calc.		Tr.
Acide benzoïque	1433,78	49,70	49,44
Oxyde d'argent.	1450,60	50,30	50,56
	2884,38	100,00	100,00

(WOEHLER et LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LI, p. 283.)

BENZOATE DE BARYTE. $BaO,C^{14}H^5O^3$.

Acide.....	49,67	1432,49
Base.....	50,33	956,88
	100,00	2389,37

BENZOATE DE BARYTE.

Carbone.....	44,31
Hydrogène.....	2,64
Oxygène.....	12,67
Oxyde de baryte.....	40,38
	100,00

(DEVILLE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. III, p. 171.)

BENZOATE DE BISMUTH.

$BiO,C^{14}H^5O^3$.

Acide benzoïque.....	59,21
Oxyde de bismuth.....	40,79
	100,00

BENZOATE DE CADMIUM.

$CdO,C^{14}H^5O^3$.

Acide benzoïque.....	64,26
Oxyde de cadmium.....	35,74
	100,00

BENZOATES DE CÉRIUM.

BENZOATE DE PEROXYDE. $Ce^2O^3,3C^{14}$

Acide benzoïque.....	74,78
Sesquioxyde de cérium..	25,22
	100,00

BENZOATE DE PROTOXYDE.

$CeO,C^{14}H^5O^3$.

Acide benzoïque.....	67,98
Protoxyde de cérium....	32,02
	100,00

BENZOATE DE CHAUX.

$CaO,C^{14}H^5O^3$.

Acide benzoïque.....	80,09
Chaux.....	19,91
	100,00

BENZOATE DE CHROME.

$Cr^2O^3,3C^{14}H^5O^3$.

Acide benzoïque.....	81,07
Sesquioxyde de chrôme.	18,93
	100,00

BENZOATE DE COBALT.

$CoO,C^{14}H^5O^3$.

Acide benzoïque.....	75,34
Oxyde de cobalt.....	24,66
	100,00

BENZOATES DE CUIVRE.

BENZOATE de bioxyde. CuO,C^{14}

Acide benzoïque.....	74,29
Oxyde noir de cuivre...	25,71
	100,00

BENZOATE DE PROTOXYDE. Cu^2O,C^{14}

Acide benzoïque.....	61,64
Oxyde rouge de cuivre..	38,36
	100,00

BENZOATES D'ÉTAIN.

BENZOATE DE PEROXYDE. $SnO^2,2C^{14}$

Acide benzoïque.....	75,39
Acide tannique.....	24.61
	100,00

E PROTOXYDE. $SnO,C^{14}H^5O^3$.

oïque.....	63,17	1432,49
d'étain.....	36,83	835,29
	100,00	2268,78

ES DE FER.

E PEROXYDE. $Fe^2O^3,3C^{14}H^5O^3$.

oïque.....	81,46	4297,47
le de fer.....	18,54	978,41
	100,00	5275,88

E PROTOXYDE. $FeO,C^{14}H^5O^3$.

.....	76,53	1432,49
de fer.....	23,47	439,20
	100,00	1871,69

E DE GLUCINE.

$,3C^{14}H^5O^3$. Éq^t 5260,09.

oïque.....	81,70
.....	18,30
	100,00

E D'HYDRURE DE BEN-
$C^{21}H^{16}O^2$.

lrate d'hydrure de benzoyle.

	Tr.		
.....	75,21	76,00	75,40
.....	5,60	5,40	5,42
.....	19,19	18,60	19,18
	100,00	100,00	100,00

	Tr.	Calc.
.....	75,62	75,55
.....	5,43	5,43
.....	18,95	19,02
	100,00	100,00

m. de Ch. et de Ph., t. LXV, p. 195.)

E DE LITHINE. $LiO,C^{14}H^5O^3$.

oïque.....	88,82	1432,49
.....	11,18	180,37
	100,00	1612,86

E DE MAGNÉSIE.

$MgO,C^{14}H^5O^3$.

oïque.....	84,72	1432,49
.....	15,28	258,35
	100,00	1690,84

E DE MANGANÈSE.

$MnO,C^{14}H^5O^3$.

anganèse.....	24	1432,49
.....	76	445,88
	100	1878,37

Mines, mars 1866, p. 196.)

BENZOATES DE MERCURE.

BENZOATE DE BIOXYDE.

$HgO,C^{14}H^5O^3$. Éq^t 2798,35.

	Tr.	Calc.
Bioxyde de mercure.....	46,00	46,92
Acide.....	54,00	53,08
	100,00	100,00

BENZOATE DE PROTOXYDE. $Hg^2O,C^{14}H^5O^3$.

Protoxyde de mercure.....	63,00
Acide.....	36,99
	99,99

(BURCKARDT, *Répert. de Ch. sc. et ind.*, t. III, p. 199.)

BENZOATE DE MÉTHYLÈNE.

$C^2H^3O,C^{14}H^5O^3$.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	71,4	71,0
Hydrogène.....	6,2	5,8
Oxygène.....	22,4	23,2
	100,0	100,0

Méthylène.....	178,05	10,33
Acide benzoïque.....	1433,80	83,15
Eau.....	112,50	6,52
	1724,35	100,00

(DUMAS et PÉLIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVIII, p. 51.)

BENZOATES DE MOLYBDÈNE.

BENZOATE DE BIOXYDE. $MoO^2,2C^{14}H^5O^3$.

Acide benzoïque.....	78,20	2864,98
Bioxyde de molybdène..	21,80	798,52
	100,00	3663,50

BENZOATE DE PROTOXYDE.

$MoO,C^{14}H^5O^3$.

Acide benzoïque.....	67,22	432,49
Protoxyde de molybdène.	32,78	698,52
	100,00	1131,01

BENZOATE DE NICKEL. $NiO,C^{14}H^5O^3$.

Acide benzoïque.....	75,31	1432,49
Oxyde de nickel.....	24,69	469,67
	100,00	1902,16

BENZOATE DE PALLADIUM.

$BO,C^{14}H^5O^3$.

Acide benzoïque.....	65,16	1432,49
Oxyde de palladium....	34,84	765,90
	100,00	2198,39

BENZOATE DE PLATINE. $PtO,C^{14}H^5O^3$.

Acide benzoïque.....	51,79	1432,49
Oxyde de platine.....	48,21	1333,50
	100,00	2765,99

BENZOATES DE PLOMB.

Benzoate neutre. $PbO,C^{14}H^5O^3,HO$.

Acide benzoïque .	51,65	49,66	100,00
Oxyde de plomb .	48,35	46,49	93,61
Eau.....	»	3,85	»
	100,00	100,00	

(Berzelius.)

Benzoate tribasique. $3PbO,C^{14}H^5O^3$.

Acide benzoïque.....	26	100,0
Oxyde de plomb.....	74	284,0
	100	

(Berzelius, *Ann. de Ch.*, t. XCIV, p. 315.)

BENZOATE DE POTASSE. $KO,C^{14}H^5O^3$.

Acide benzoïque.....	70,83	1432,49
Potasse	29,17	589,92
	100,00	2022,41

BENZOATE DE RHODIUM.

$R^2O^3,3C^{14}H^5O^3$.

Acide benzoïque.....	72,84	4297,47
Sesquioxyde de rhodium..	27,16	1602,70
	100,00	5900,17

BENZOATE DE SOUDE. $NaO,C^{14}H^5O^3$.

Acide benzoïque.....	78,56	1432,49
Soude.....	21,44	390,89
	100,00	1823,38

BENZOATE DE STRONTIANE.

$SrO,C^{14}H^5O^3$.

Acide benzoïque	68,88	1432,49
Strontiane.....	31,12	647,28
	100,00	2119,77

BENZOATE DE TELLURE.

$TeO^3,2C^{14}H^5O^3$.

Acide benzoïque.....	74,09	2864,98
Acide tellureux.....	25,91	1001,76
	100,00	3866,74

BENZOATE DE THORINIUM.

$ThO,C^{14}H^5O^3$.

Acide benzoïque.....	62,90	1432,49
Oxyde de thorinium.....	37,10	844,90
	100,00	2277,39

BENZOATE DE VANAI

$VO^3,2C^{14}H^5O$

Acide benzoïque.....	
Acide vanadeux.....	
	1

BENZOATE D'YTTRIA.

$YO,C^{14}H^5O^3$. Équiv[t]

Acide benzoïque.....	
Yttria.....	

BENZOATE DE ZINC.

$ZnO,C^{14}H^5O$

Acide benzoïque.....	
Oxyde de zinc.....	

BENZOATE DE ZIRCON

$Zr^2O^3,3C^{14}H^5O$

Acide benzoïque.....	
Zircone.....	
	1

BENZOÈNE. $C^{14}H^8$.

			Tr.
Carbone..	91,2	»	91
Hydrog...	9,0	9,0	8
	100,2		99

(Deville, *Ann. de Ch. et de P*
p. 169.)

BENZOINAMIDE. Voy. I

BENZOINE. $C^{14}H^6O^2$.

Carbone.....	1(
Hydrogène.....	
Oxygène.....	9
	13

(Laurent, *Ann. de Ch. et de P.*

BENZOLE. $C^{12}H^6$.

Syn. : *Benzine; benzène;*

	(a)
Carbone.....	92,6
Hydrogène.....	7.7
	100,3

(a) (b) Mitscherlich, *Ann.*
t. LV, p. 45. — (c) Dumas et S
t. I, p. 47.

LONE. $C^{14}H^{4}O$.

Pyrobenzoline.

	(a)	(b)	(c)
.....	840,79	85,10	84,84
ne.....	49,92	5,40	5,04
.....	100,00	9,50	10,12
	990,71	100,00	100,00

	(d)	(e)	(f)
.....	84,65	84,60	84,74
ne.....	5,17	5,26	5,21
.....	10,18	10,14	10,05
	100,00	100,00	100,00

Calculé. — (b) G. Fownes, *Ann. de Ch. et* série, t. XVII, p. 189.—(d) (e) (f) Rochel- *et ind.*, t. VIII, p. 180.

E. $C^{13}H^{5}O$.

Carbobenzide.

	Tr.		Calc.	
..	87,1	87,6	994,37	86,5
..	5,6	5,7	62,50	5,4
..	7,3	6,7	100,00	8,1
	100,0	100,0	1156,87	100,0

Ann. de Ch. et de Ph., t. LVI, p. 63.)

TILBÈNE. $C^{21}H^{11}O^{2}$.

Calc.		Tr.	
2369,0	87,53	87,69	87,78
137,3	5,07	5,30	5,25
200,0	7,40	7,01	6,97
2706,3	100,00	100,00	100,00

, *R. sc. et ind.*, t. VIII, p. 180.)

TE. Phosphate de peroxyde de ité.

NE. $C^{33}H^{18}AzO^{12}$.

	Tr.	Calc.	
.....	61,23	61,16	2522,42
.....	5,49	5,44	224,64
.....	4,03	4,29	177,04
.....	29,25	29,11	1200,00
	100,00	100,00	4124,10

bre et fils, *J. de Ph.*, t. XXI, p. 408.)

Autre. $C^{38}H^{30}AzO^{6}$.

	Tr.	Calc.
.....	72,22	72,11
.....	6,62	6,77
.....	5,49	4,82
.....	16,51	16,30

et Telley, *Rapp. ann.* de Berzelius,

BERCE BRANC-URSINE.

Berce branc-ursine. Plante fraîche.

Eau	86,000
Substances solubles dans l'eau	5,620
Substances solubles dans une lessive alcaline caustique	4,390
Cire, résine et chlorophylle	0,360
Fibre végétale	3,630
	100,000

Berce branc-ursine. Plante séchée.

Potasse	0,501
Soude	0,078
Chaux	0,400
Magnésie	0,097
Oxyde de fer	0,009
Alumine	0,011
Silice avec un peu de charbon	0,084
Acide sulfurique	0,079
Acide phosphorique	0,128
Chlore	0,117
	1,504

(Sprengel, *Ann. agr.* de Roville, t. VIII, p. 283.)

BÉRENGÉLITE. Voy. Copale fossile.

BERGAPTÈNE. $C^{5}HO$.

	Tr.	Calc.
Carbone	67,17	67,10
Hydrogène	3,79	3,65
Oxygène	29,04	29,25
	100,00	100,00

(Ohme, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1841.)

BERGMANITE. Voy. Wernérite.

BÉRIL. Voy. Émeraude.

BERTHIÉRINE. Voy. Chamoisite.

BERTHIÉRITE. $3FeS+2SbS^{3}$.

Syn. : *Haidingérite.*

	(1)	(2)	(3)
Manganèse	»	00,45	02,54
Soufre	30,3	30,57	31,36
Antimoine	52,0	54,33	54,70
Fer	16,0	11,96	11,43
Zinc	0,3	trace	0,73
	98,6	97,31	100,76

(1) Minerai d'Auvergne, par Berthier, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXV, p. 35.—(2) (3) H. de Braunsdorf, par Rammelsberg, *Ann.* de Pogg, t. XL, p. 153.

BERZÉLINE. Voy. Cuivre sélénié.

BERZÉLITE. $2CaO,AsO^5$.

Berzélite de Langsbanshitta, en Suède.

Chaux	20,96
Magnésie	15,61
Protoxyde de manganèse	4,26
Acide arsénique	56,46
Eau et perte	2,71
	100,00

(Anderson, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. II, p. 297.)

Voy. Plomb chloruré.

BETTE (Spinacea oleracea).

Potasse	19,34
Soude	20,33
Chaux	8,79
Magnésie	6,47
Oxyde ferrique	1,74
Chlorure sodique	10,57
Acide phosphorique	7,07
— sulfurique	3,67
Silice	4,86
Acide carbonique	7,44
Charbon	10.07
	100,02

(Saalmuller, *R. sc. et ind.*, 2e série, t. XII, p. 225.)

BETTERAVE.

Betterave de Silésie.

Sucre cristallisable.
Sucre incristallisable.
Albumine.
Pectine.
Matière mucilagineuse.
Ligneux.
Phosphate de magnésie.
Oxalate de potasse.
Malate de potasse.
Phosphate de chaux.
Oxalate de chaux.
Acide gras ayant la constitution du suif.
Matière analogue à la cire.
Chlorure de potassium.
Sulfate de potasse.
Nitrate de potasse.
Oxyde de fer.
Matière animalisée soluble dans l'eau.
Matière odorante et âcre inconnue.
Sel ammoniac indéterminé en petite quantité
Acide pectique.

(Braconnot, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXII, p. 44.)

Betterave.

100 livres de racines donnent 8 livres de sucre pur.

Suivant Margraff la racine rouge desséchée donne $\frac{1}{16}$ de son poids de sucre candi et la racine blanche donne $\frac{1}{16}$.

(Achard de Berlin, *Ann. de Ch.*, t. XXX, p. 300.)

Betterave. Sucre pour 100 pa

Betterave blanche de Bondues
de tabac).....
— blanche de Bondue
— blanche de Bondues
de tabac).....
— blanche de Bondues
— blanche, id. (tabac)
— blanche de Bondues
— blanche, id. (tabac)
— blanche de Bondues
— blanche, id. (tabac)
— blanche de Bondues
— blanche, id. (tabac)
— blanche de Bondues
— rose (champ de tab
— rose de Bondues...
— blanche de Famar
Valenciennes...
— rouge (même cham
— blanche à peau ros
champ).....
— rose de Famars...
— blanche, id.....
— jaune, dite de Ca
dary, id.....
— rouge de Famars..
— petite graine, de 2
— rose montée de 4 a
— blanche des envi
Dunkerque.....
— à peau rose, id...
— blanche de la fab
M. Crespel, à A
— à peau rose, id...

(Pelouze, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t.

Betterave blanche de Silésie.

Sucre...	11,4	9,43	9,55

Betterave de Sibérie.

Sucre.....

(Hermann, *R. sc. et ind.*, t. XX, p.

Betterave.

	(1)
Carbone	42,75
Hydrogène	5,77
Oxygène	43,58
Azote	1,66
Cendres	6,24
	100,00

(1) (2) Racines. — (3) Feuilles.

(Boussingault, *Ann. de Ch. et d*
t. I, p. 229.)

ıAVE. Cendres de la betterave rouge.

.....	19,515
.....	21,119
de de fer.....	0,095
.....	3,250
ie.....	6,960
e de sodium.....	2,355
ulfurique.....	2,465
hosphorique.....	2,395
de fer et sable.....	14,116
.....	4,223
rbonique.....	29,103

nuaire de Millon et Reiset, 1846, p. 384.)

NE. $C^{40}H^{25}O^{2}$.

	Calc.		Tr.
.....	3060,0	81,11	81,30
ie.....	412,5	10,92	10,99
.....	300,0	7,97	7,71
	3772,5	100,00	100,00

., 1839.)

TINE. Voy. NÉPHÉLINE.

TITE. Voy. FER ARSÉNIATÉ.

du des Vosges.

	(1)	(2)
.....	60	35
.....	40	65
	100	100

. — (2) B. d'hiver.

CONNOT, *Ann. de Ch.*, t. XCIII, p. 229.)

Murs, en Anjou.

r.....	83,75
urre.....	16,25
	100,00

Ann. de Ch. et de Ph., t. XXII, p. 366.)

de glycérine.....	68
ie.....	30
caprate et caproate.....	2
	100

R. sc. et ind., t. X, p. 319.)

.....	65,6
e.....	17,6
.....	16,8
	100,0

nn. de Ch. et de Ph., t. V, p. 294.)

BEURRE D'ANTIMOINE. Voy. PROTOCHLORURE D'ANTIMOINE.

BEURRE DE BOG. Des tourbières de l'Irlande.

	(1)	(2)	(3)
Carbone.....	75,054	73,78	73,89
Hydrogène.....	12,560	12,50	12,37
Oxygène.....	12,389	»	»
	100,000		

(1) LUCK, *R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 87. — (2) (3) *Annuaire* de Millon et Reiset, 1846, p. 540.

BEURRE DE CACAO.

Carbone.....	0,766
Hydrogène.....	0,119
Oxygène.....	0,115
	1,000

(BOUSSINGAULT, *C. R. T.*, 3.)

BEURRE DE MONTAGNE.

Sulfate d'alumine.....	»
Sulfate de fer.....	»
Eau.....	40
	100

BEURRE DE ZINC. Voy. CHLORURE DE ZINC.

BÉZOARD.

Phosphate sesquicalcique..	72,92	74,75
Eau.....	24,62	25,25
Matière organique.....	2,46	»
	100,00	100,00

(*R. sc. et ind.*, t. XIV, p. 32.)

BÉZOARD.

Carbonate de chaux.....	43,50
Oxalate de chaux.....	34,30
Sulfate de chaux.....	2,85
Carbonate de magnésie.....	2,34
Graisse matière aune et chlorure sodique	1,34
Matière extractive.....	1,17
Ligneux, matière jaune et mucus...	13,02
Eau.....	1,48
	100,00

(GUIBOURT, *J. de Pharm.*, 3e série, t. III, p. 124.)

BICHLORISATHYDE. $C^{16}H^{8}AzCl^{2}O^{2}$.

Syn. : *Chlorisathydèse.*

		Tr.
Carbone.....	1222,96	46,19
Hydrogène.....	62,40	2,36
Azote.....	177,64	6,68
Chlore.....	883,30	33,43
Oxygène.....	300,00	11,34
	2646,30	100,00

Bichlorisathyde.

		Calc.		
Carbone..	46,93	47,29	4,37	46,59
Hydrogène	2.74	2,56	2,62	2,49
Chlore....	33,20	»	»	»

(Erdmann, *R. sc. et ind.*, t. IV, p. 350.)

BICHLORISATINE. $C^{16}AzH^{5}Cl^{2}O^{4}$.

Syn. : *Chlorisatinèse.*

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	44,50	45,50	44,82
Hydrogène.....	1,63	1,52	1,52

	(d)	(e)	(f)
Carbone.....	45,68	1200,0	44,47
Hydrogène.....	1,58	37,5	1,40
Azote.....	»	177,0	6,56
Chlore.....	»	884,0	32,76
Oxygène.....	»	400.0	14,82
	47,26	2698,5	100,00

(a) (c) Erdmann, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 12. — (b) (d) Laurent, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. III, p. 380. — (e) (f) Calculé.

BIÈRE.

	(1)	(2)	(3)
Alcool.....	4,000	5,000	3,200
Extrait.....	8,200	13,000	5,900
Acide carbon.	0,405	0,077	0,150
Eau.....	87,395	81,923	90,750
	100,000	100,000	100,000

	(4)	(5)	(6)
Alcool.....	2,567	3,168	3,096
Acide carbon..	0,020	0,048	0,079
Extrait.....	7,316	4,485	7,072
Eau.....	90.097	92,299	89,753
	100,000	100,000	100,000

	(7)	(8)	(9)
Alcool.....	3,048	2,834	2,080
Acide carbon..	0,045	0,030	0,028
Extrait.....	6,144	6,349	7,153
Eau.....	90,793	90,787	90,739
	100,000	100,000	100,000

	(10)	(11)
Alcool.....	66,22	55,70
Acide carbonique.....	0,38	0,66
Extrait.....	149,67	46,22
Eau.....	783,73	897,42
	1000,00	1000,00

(1) (2) B. double de Bavière. — (3) B. ordinaire. — (4) B. du Haut-Veimar, par Fuchs, *T. de Ch.* de Dumas, t. VI, p. 439. — (5) B. de Lichtenhaim, *id.* — (6) B. d'Ilmenau, *id.* — (7) B. d'Iéna, *id.* — (8) B. de Banberg, *id.* — (9) B. double d'Iéna, *id.* — (10) B. anglaise, Burton ale, par Hoffmann, *Ann. de Ch. et de Pharm.* de Liebig et Wœhler, t. LVI, p. 123. — (11) B. anglaise, *id.*

Bière. De la bière qui avait fourni ment donna, après l'évaporation, sidu contenant 0,307 de cendres c sées de :

Acide phosphorique.....
Potasse.....
Soude.....
Phosphate de magnésie.....
Id. de chaux.....
Silice.....

(Mitscherlich, *Revue sc. et ind.*, t. XXIV,

Voy. Drèche; voy. Vins.

BIHYDRATE D'AMYLÈNE. Voy. de pomme de terre.

BIHYDRATE DE MÉSITYLÈNE. Acétone.

BIHYDRATE DE MÉTHYLÈNE. Esprit de bois.

BILATE DE SOUDE.

	Tr.	
Carbone.....	59,86	59,77
Hydrogène.....	8,73	8,80
Azote.....	4,11	4,33
Oxygène.....	16,45	16,32
Soufre.....	3,76	3,89
Soude.....	7,09	6,89
	100,00	100,00

(Verdeil, *R. sc. et ind.*, 2e série, t. XII.)

Bilate de soude.

Carbone..	64,60	68,40	69,6
Hydrogène	9,40	10,13	11,8
Nitrogène.	3,40	3,44	6,0
Oxygène..	22,38	18,03	12,6
Soude....	0,58	6,60	5,2

(Kemp, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846.)

BILDSTEIN. Voy. Agalmatolite.

BILE.

Bile de boeuf.

Eau.....
Résine.....
Matière jaune, quantité variable ; le plus souvent.....
Substance particulière, qu'à cause de sa saveur âcre, amère et sucrée, l'auteur a appelée *picromel.*
Soude.....

A reporter....

Report.....	792,8
ı de soude.....	2,0
e soude.....	3,2
soude.....	0,8
de chaux.....	4,7
fer, quelques traces.....	»
	800,0

Ann. de Ch., t. LXIV, p. 105.)

BŒUF.

ide fellique, graisse bi-	
ic.....	8,00
la vésicule.....	0,30
i avait été combiné avec	
ne, de l'acide fellique, etc.)	0,44
, lactate alcalin, matières	
ormes, etc.....	0,74
sodique, phosphate calci-	
races d'une matière ani-	
oluble dans l'alcool.....	0,11
.....	90,44
	100,00

T. de Ch. de Berzelius.)

us de la vache.

rte résineuse.
ine.

e sodium.
nate de soude.
de chaux.

et CHEVALLIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 6.)

DA.

.....	58,17	58,09	»
.....	8,46	8,57	»
.....	3,41	»	»
.....	6,31	6,00	6,38
.....	11,52	»	»

Annuaire de Millon et Reiset, 1847,

LÏTA FAUVE.

lorante jaune.
te.

ı potasse et de soude.
de soude.
phosphate de chaux.

BILE DE L'HOMME.

Eau.....	1000
Albumine.....	42
Résine.....	41
Une matière appelée, à cause de sa couleur, matière jaune.....	2 à 10
Soude.....	5,6
Phosphate, sulfate, muriate de soude, phosphate de chaux et oxyde de fer, en somme.....	4,5

(THÉNARD, *Ann. de Ch.*, t. LXIV, p. 104.)

BILE.

Eau.....	907,4
Matière de la bile.....	80,0
Mucus de la vessie du fiel, dissous dans la bile.....	3,0
Alcalis et sels communs à tous les fluides des sécrétions.....	9,6
	1000,0

(BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXXXVIII, p. 123.)

BILE débarrassée de matière colorante et d'acides gras.

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	58,46	58,46	59,9
Hydrogène.....	8,30	8,81	8,9
Azote.....	3,70	4,21	»
Oxygène.....	22,64	25,76	»
Soude.....	6,53	6,56	»
Sel marin.....	0,37	0,54	»
	100,00	104,34	

	(d)	(e)	(f)	(g)
Carbone....	58,28	58,00	58,49	59,48
Hydrogène..	9,20	8,09	8,48	8,47

(a) (b) KEMP. — (c) (d) ZINDERLIN. — (e) (f) (g) THAYER et SCULOSSER.

(*R. sc. et ind.*, t. XV, p. 61.)

BILE. Matière colorante de la bile.

Carbone.....	67,409	67,761	61,837
Hydrogène...	7,692	7,598	6,464
Azote.....	6,704	6,704	9,080
Oxygène.....	18,195	17,937	22,619
	100,000	100,000	100,000

Carbone.....	62,086	62,491
Hydrogène.....	6,567	6,148
Azote.....	7,101	8,169
Oxygène.....	24,246	23,192
	100,000	100,000

(SCHERER, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1846, p. 720.)

Bile de tortue.

Cholestérine, principe bilieux, matière jaune	4,16
Mucus jaune	4,17
Eau	91,67
	100,00

(John, *Écrits ch.*, t. VI, p. 143.)

Bile.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone	68,11	68,11	64,60	64,85
Hydrog.	10,13	10,00	9,62	9,40
Azote	3,44	3,90	3,40	3,40
Oxygène	18,03	18,20	22,38	22,35
	99,71	100,21	100,00	100,00

	(5)	(6)	(7)
Carbone	59,6	59,80	59,5
Hydrogène	11,8	9,49	10,0
Azote	6,0	4,60	4,6
Oxygène	22,6	26,11	25,9
	100,0	100,00	100,0

(1) (2) Bile humaine. — (3) (4) Bile de bœuf. — (5) Bile de tigre. — (6) (7) Bile de léopard.

(Kemp, *T. de Ch.* de Dumas, t. VIII, p. 597.)

Bile.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone	55,43	57,32	57,28	57,72
Azote	3,28	3,94	»	»
Hydrog.	7,75	7,85	8,21	8,35
Soufre	4,88	5,71	5,20	4,75
Oxygene	15,54	13,32	»	»
Cendres	13,15	11,86	13,21	8,42
	100,00	100,00	100,00	100,00

	(5)	(6)	(7)
Carbone	57,45	55,98	55,41
Azote	3,51	2,55	2,40
Hydrogène	8,29	8,05	8,01
Soufre	4,96	5,58	5,52
Oxygène	14,78	»	»
Cendres	10,99	14,11	»
	100,00	100,00	100,00

(1) Bile de veau. — (2) Bile de mouton. — (3) Bile de chèvre. — (4) Bile d'ours. — (5) Bile de poules. — (6) (7) Bile de poissons divers.

(Bensch, *R. sc. et ind.*, 1848, p. 453 et 454.)

BILIFELLINATE DE SOUDE.

$C^{44}H^{35}AzO^{12},NaO.$

	Tr.	Calc.
Carbone	60,12	60,21
Hydrogène	8,50	7,88
Azote	3,30	3,19
Oxygène	21,13	21,67
Soude	6,95	7,05
	100,00	100,00

(Theyer et Schlosser, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846.)

BILINE. Voy. Acide cholétique.

BILIVERDINE.

Carbone	67,409	67,764
Hydrogène	7,692	7,598
Oxygène	18,195	17,937
Azote	6,704	6,704
	100,000	100,000

(Scherer, *R. sc. et ind.*, t. XX, p. 392.)

BIOTINE. Voy. Anorthite.

BIROUSA.

Syn. : *Turquoise.*

BISILICATE DE CHAUX. Voy. Lastonite.

BISMUTH.

Bi. Éq[t] 1330,37. D[t] 9,822. F[o] à 246

BISMUTH. Genre minéralogique. Voy espèces : Bismuth natif, B. sulf B. oxydé, B. carbonaté, B. silicat

BISMUTH CARBONATÉ.

B. de Cornouailles.

Acide carbonique	
Oxyde de bismuth	
Oxyde de fer	
Alumine	
Silice	
Eau	
	1

(Marc Grégor, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III

BISMUTH OXYDÉ.

Syn. : *Fleur de bismuth.*

B. de Schneeberg.

Oxyde de bismuth	
Oxyde de fer	
Acide carbonique	
Eau	

(Lampadius, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. III,

BISMUTH SÉLÉNIÉ. V. Tellure

BISMUTH SILICATÉ.

Silice	
Oxyde de bismuth	
Acide phosphorique	
Oxyde de fer	
Oxyde de manganèse	
Eau et acide fluorique	

(Karsten, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p.

ULFURÉ.

uthine.

	(1)	(2)	(3)
.....	0,685	0,8096	0,7800
.....	0,189	0,1828	0,1880
.....	»	»	0,0120
.....	0,036	»	0,0082
.....	0,035	»	0,0034
.....	»	»	0,0060
.....	0.050	»	»
	0,995	0,9924	0,9976

ornouailles, par WARINGTON, *Rapp.* ius, 1833. — (2) (3) B. de Retzbania, *id.*

URÉ.

(1)	(2)	(3)	(4)
6,44	47,24	43,20	79,17
6,05	»	24,32	»
0,59	34,66	12,10	0,14
»	»	1,58	»
»	»	1,32	»
5,62	12,58	11,58	19,12
»	»	»	0,15
»	5,52	5,90	»
9,70	100,00	100,00	98,58

, par HERMANN, *Ann.* de Pogg, — (2) B. de Furstemberg, par KLA- *Ch.* par Thomson, t. III. p. 613. — ie ou Nadelertz. par JOHN, *Ann. de* p. 289. — (4) B. de Jellebak, par *uaire* de Millon et Reiset, 1846,

URÉ.

	(1)	(2)
.....	27,0	80,98
.....	33,0	»
.....	15,0	»
.....	4,3	»
.....	0,9	»
.....	16.3	18.72
	96,5	99,70

Silbererz par KLAPROTH. — (2) B. de ar ROSE.

Dufrénoy, t. III, p. 76.)

TELLURÉ. Voyez TELLURE UTHIFÈRE.

TE DE POTASSE.

$Bi^{16}O^{26},KO.$

	Tr.	Calc.	
...	86,15	86.26	21284.8
...	11,49	11,34	2800,0
...	2,34	2,38	589,9
	99,98	99,98	24674,7

BISMUTHATE DE POTASSE. B. puce.

$Bi^2O^{16}KO + 2,5HO.$

	Calc.		Tr.
Bismuth	10642,4	90,30	89,86
Oxygène.....	1600,0	3,05	3,28
Potasse.....	589,9	4,49	4,63
Eau.....	281,2	2,14	2,22
	13113,5	99,98	99,99

BISMUTHATE DE POTASSE. B. pourpre.

$Bi^7O^{14},KO + 1,5HO.$

	Calc.		Tr.
Bismuth	9312,1	81,18	81,22
Oxygène.....	1400,0	12,19	12.18
Potasse.....	589,9	5,14	5.22
Eau.....	168,7	1,47	1.36
	11470,7	99,98	99,98

(JAQUELAIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, p 122.)

BISMUTHINE. Voy. BISMUTH SULFURÉ.

BISSOLITE. Voy. AMPHIBOLE.

BISULFOCARBONATE D'ÉTHYLE. Voy. ACIDE XANTHIQUE.

BITUMES. Voy. HUILE DE NAPHTE, HUILE DE PÉTROLE, MALTHE, ASPHALTE.

BITUME ÉLASTIQUE.

Syn. : *Caoutchouc fossile ; élatérite ; dapéche ; idrialine ; résine élastique.*

	(1)	(2)
Carbone.....	52,250	58,260
Hydrogène.....	7,496	4,890
Nitrogène.....	0,154	0,104
Oxygène.....	40,100	36,746
	100,000	100,000

(1) B. d'Odin en Derbyshire. — (2) B. de Montrelais.

(HENRY fils, *T. de Ch.* de Berzelius.)

BITUME ÉLASTIQUE. IDRIALINE. $C^{48}H^{14}O.$

	Tr.	Calc.
Carbone.....	91,828	91.990
Hydrogène.....	5,299	5.094
Oxygène	2.873	2.916
	100,000	100,000

(WOEHLER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846.)

BITUME ÉLASTIQUE. IDRIALINE. $C^3H.$

	(a)	(b)	(c)	(d)	(e)
Carb..	93,6	94.50	94,80	94,9	94,56
Hyd...	5.3	5,19	5.49	5,1	5,45
	98,9	99,69	100,29	100,0	100,01

(a) LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, p. 144. — (b) (c) SCHROETTER, *Tr de Min* de Dufrénoy. t. III, p. 712. — (d) DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. L, p. 196. — (e) WOEHLER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846.

BITUME ÉLASTIQUE de la Chine.

Huile très-volatile analogue au naphte	1,0
Pétrolène	86,5
Bitume solide analogue à l'asphalte	12,2
	99,7

(BOUSSINGAULT, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 344 et 345.)

BITUME DE JUDÉE. Voy. ASPHALTE.

BLANC DE BALEINE. Voy. CÉTINE.

BLANC D'ESPAGNE. Voy. CRAIE.

BLANC DE FARD. Voy. SOUS-AZOTATE DE BISMUTH.

BLANC D'OEUF. Voy. ŒUFS.

BLANC DE PLOMB. Voy. CARBONATE DE PLOMB.

BLANSPATH.

BLANSPATH DE STYRIE.

Acide phosphoriq.	40,95	47,36	48,73
Alumine	36,22	30.05	27,48
Magnésie	12,85	12,20	12.16
Oxyde ferreux	1,64	1,89	2.91
Chaux	1,42	1.65	2,32
Eau	6,92	6,85	6,10
	100,00	100,00	100,00

(RAMMELSBERG, *R. sc. et ind.*, t. XXIII, p. 168.)

BLATTÉRINE. Voy. TELLURE PLUMBO-AURIFÈRE.

BLAUEISENSTEIN. V. KROKIDOLITE.

BLÉ. Voy. FROMENT.

BLENDE. Voy. ZINC SULFURÉ.

BLEU MARTIAL. Voy. VIVIANITE.

BLEU DE PRUSSE. Voy. CYANURES DE FER.

BLEU DE PRUSSE NATIF. Voy. FER PHOSPHATÉ BLEU FERREUX.

BLEYNIÈRE.

Oxyde de plomb	33,10
Acide carbonique	43,96
Acide arsénique	16,42
Oxyde de cuivre	3,24
Oxyde de fer	0,24
Silice	2,34
Acide sulfurique	0,62
	99,92

(BINDHEIM et PFAFF, *Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 752.)

BLOEDITE.

Syn. : *Reussine ou Reissite.*

BLOEDITE d'Ischel en Autriche.

Sulfate de soude	
— de magnésie	
— de manganèse	
— de fer	
Muriate de soude	
Eau	

(*Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. II, p. 165.)

BODÉNITE.

Silice	
Oxyde de cérium	
Lanthane	
Yttria	
Alumine	
Chaux	
Magnésie	
Oxyde de fer	
Manganèse	
Potasse	
Soude	
Eau	

(KERNDT, *Annuaire* de Millon et Reiset, p. 244.)

BOIS.

	(1)	(2)	(3)
Carbone	47,67	43,87	43,15
Hydrog.	5 67	6 32	6,05
Oxygène	46,66	49.81	50,80
	100,00	100,00	100,00

(1) *T. de Ch. org.* de Liebig, Introduc
(2) (3) (4) Peuplier séché, par POUMARÈDE et
R. sc. et ind., 2e série, t. XIII, p. 76.

Bois. Tableau comparatif des cendr différents bois.

Sapin	
Bouleau	
Faux ébénier	
Noisetier	
Mûrier blanc	
Sainte-Lucie	
Sureau à grappes	
Arbre de Judée	
Branches de chêne	
Ecorces de chêne	
Tilleul	
Peuplier, érable, bourdaine, liége.	
Buis	

écorcé, fusin, frêne, aulne, in, pin, noisetier, bouleau..	0,0040
.....	0,0050
le.....	0,0060
de chêne.....	0,0120
oir.....	0,0149
.....	0,0160
.....	0,0160
(fagots).....	0,0220
es.....	0,0450

ER, *Econom. rurale*, t. II, p. 93.)

atière gélatineuse tirée du bois de

e.....	43,01	43,78
ène.....	6,15	5,86
e.....	50,84	50,36

ER et FIGUIER, *R. sc. et ind.*, 2e série, p. 77.)

alyses comparées de divers bois.

	(1)	(2)	(3)	(4)
....	0,096	0,142	0,171	0,137
...	0,009	0,010	0,004	
atiles	0,895	0,848	0,825	0,863
	1,000	1,000	1,000	1,000

	(5)	(6)	(7)	(8)
...	0,152	0,134	0,137	0,138
...	0,003	0,004	0,003	0,002
tiles	0,845	0,862	0,860	0,860
	1,000	1,000	1,000	1,000

	(9)	(10)	(11)
.....	0,155	0,183	0,148
.....	0,020	0,004	0,004
volatiles.	0,825	0,813	0,848
	1,000	1,000	1,000

	(12)	(13)	(14)
.....	0,183	0,184	0,305
.....	0,002	0,016	0,015
volatiles.	0,815	0,800	0,680
	1,000	1,000	1,000

de fil très-blanche à demi usée. — (2) Co- très-blanc. — (3) Bois de chêne de Pont- (4) Bois de hêtre. *id.* — (5) Bois d'aulne. *id.* setier, *id.* — (7) Bois de bouleau. *id.* — e bourdaine des environs d'Essonne. — nt d'un étui de buis — (10) Bois de sapin aud. — (11) Bois de sapin de Niederbrunn . — (12) Liége. — (13) Sciure de bois tes-pure. — (14) Bois d'ébène de premier

Essais par Berthier, t. I, p. 249.)

Bois. Produits de la distillation de divers bois bien lessivés.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Bouleau.....	45,0	8,60	24,40	20,00
Hêtre.....	44,0	9,55	24,60	22,85
Chêne.....	43,0	9,06	26,20	21.74
Frêne.....	46,8	8,80	22,10	22,30
Peuplier blanc	45,8	8,05	23,40	22,85
Prunier sauvage.....	43,7	10,35	21,60	24,35
Genévrier ...	45,8	10,73	22,70	20,77
Sapin.....	41,2	13,70	21,20	23,90
Pin.....	42,4	11,80	21,50	24,30

(1) Acide pyroligneux. — (2) Huile empyreumatique. — (3) Charbon. — (4) Gaz.

(STOLZE, *T. des Essais* de Berthier, t. I, p. 24.)

Bois.

	(1)	(2)	(3)
Carbone.....	48,29	48,08	48.94
Hydrogène.....	6,00	6.12	5.94
Oxygène.....	45,14	44,93	43 09
Cendres.....	0.57	0.87	2 03
Eau.....	13,72	12,80	8,02

	(4)	(5)	(6)
Carbone.....	48.63	50.62	49.87
Hydrogène.....	5.94	6 27	6,09
Oxygène.....	44,75	42,58	43.41
Cendres.....	0,68	0,53	0,63
Eau.....	13,73	12,07	11,89

(1) Bois de hêtre 2e qualité. — (2) Hêtre blanc. — (3) Chêne. — (4) Bois de fer. — (5) Bois de pin jeune. (6) Bois de pin flotté vieux.

(BAER, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 502.)

Bois. Quantités moyennes de cendres pour diverses espèces de bois.

Saule.....	2.00
Tremble.....	1.73
Chêne.....	1,65
Charme.....	1.62
Aulne.....	1,38
Hêtre.....	1,06
Pin.....	1.04
Sapin.....	1.02
Bouleau.....	0,85

(CHEVANDIER, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 392.)

Voy. CHARBONS ET COMBUSTIBLES.

BOIS BITUMINEUX. Voy. LIGNITES.

BOIS FOSSILE. Voy. LIGNITES.

BOIS DE FERNAMBOUC.

L'infusion de Fernambouc jaune contient :
Huile volatile.
Acide acétique.
Tannin.
Matière colorante.
Ammoniaque } unies probablement à l'acide
Chaux } acétique.
Atome de sulfate de potasse.
Sucre.
Acide gallique.

(CHEVREUL, *Ann. de Ch.*, t. LXVI, p. 230.)

BOIS GENTIL (Daphne mezereum). Graines.

Huile grasse extrêmement âcre	57,0
Mucilage	2,0
Amidon	1,5
Extractif	0,5
Gluten et albumine végétale	34,5
Enveloppe	1,0
Perte	4.5
	101,0

(*T. de Ch.* de Berzelius.)

BOIS JAUNE (Morus tinctoria).

Ligneux	74,0
Matière colorante contenant de l'acide gallique	9,1
Tannin	4,0
Gomme	2,0
Résine	9,0
	98,1

(GEORGE, *Tr. de Ch.* de Berzelius.)

BOIS DE NAGHAS.

Huile volatile d'odeur d'anis.
Résine aromatique.
Matière colorante brune.
Matière amère incristallisable.
Amidon.
Malate acide de chaux.
Malate de potasse.
Chlorure de potassium.
Sulfate de potasse.
Phosphate de chaux.
Oxyde de fer et silice.

(LASSAIGNE, *J. de Pharm.*, t. X, p. 170.)

BOIS DE SAINTE-LUCIE. Cendres.

Acide carbonique	20,0
— sulfurique	6,0
— muriatique	10,0
Silice	1,0
Potasse }	63,0
Soude }	
	100,0

BOIS DE SAINTE-LUCIE. Cendres.

Acide carbonique	
— phosphorique	
Silice	
Chaux	
Magnésie	
Oxyde de fer	
Oxyde de manganèse	
Charbon, etc	

Phosphate de chaux	
— de fer	

(*Tr. des Essais* de Berthier, t. I, p. 262.)

BOL de l'Ile de Lemnos.

Silice	
Alumine	
Oxyde de fer	
Carbonate de chaux	
Carbonate de magnésie	
Eau	

(BERGMAN, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. I

BOLET. Voy. AGARIC.

BOLIDES. Voy. AÉROLITHES.

BOLORÉTINE du sapin fossile d bières de Danemark.

Carbone	
Hydrogène	
Oxygène	

(FORCHHAMMER, *R. sc. et ind.*, t. VIII, p.

BOLTONITE. Voy. PICROSMINE.

BOMBITE.

Silice	
Alumine	
Oxyde de fer	
Magnésie	
Chaux	
Charbon	
Soufre	

(LAUGIER, *Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. I

BONSDORFITE.

Silice	
Alumine	
Magnésie	
Protoxyde de fer	
Eau	

(BONSDORF, *Tr. de Min.* par Dufrénoy, t.

BORACITE. Voy. MAGNÉSIE BORATÉE.

BORATES D'ALUMINE.

BORATE NEUTRE. $Al^2O^3,3BO^3$.

Acide borique	67,08	1308,60
Alumine	32,92	642,32
	100,00	1950,92

BIBORATE. $Al^2O^3,6BO^3$.

Acide borique	80,79	2617,20
Alumine	19,21	642.32
	100,00	3259,52

BORATE D'AMILÈNE. $C^{10}H^{11}O,BO^3$.

	Tr.	Calc.	
Acide borique	45,0	872	46,9
Hydrogène	7,3	137	7,3
Carbone	39,1	750	40,3
Oxygène	8,6	100	5,5
	100,0	1859	100.0

(EBELMEN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XVI, p. 140.)

BORATES D'AMMONIAQUE.

BORATE NEUTRE ANHYDRE.

AzH^3,BO^3,HO. Équiv^t 763,16.

Acide borique	57,16
Ammoniaque	42.84
	100,00

BORATE HYDRATÉ.

Acide borique	37,95	100,000
Ammoniaque	30,34	79,895
Eau	31,73	
	99,99	

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*)

SESQUIBORATE.

$3AzH^4O,4BO^3,6HO$. Équiv^t 2400,65.

Acide borique	51,31
Ammoniaque	28,84
Eau	19,85
	100,00

BIBORATE ANHYDRE.

$AzH^4O,2BO^3$. Équiv^t 1199,36.

Acide borique	72,74
Ammoniaque	27,26
	100,00

BIBORATE HYDRATÉ.

$AzH^4O,2BO^3+4HO$. Équiv^t 1649,26.

Acide borique	52,90
Ammoniaque	19,82
Eau	27,28
	100,00

QUADRIBORATE.

$AzH^4O,4BO^3+8HO$. Équiv^t 2971,61.

Acide borique	58,72
Ammoniaque	11,00
Eau	30,28
	100,00

SÉBORATE.

$AzH^4O,6BO^3+9HO$. Équiv^t 3956,50.

Acide borique	66,15
Ammoniaque	8,26
Eau	25,59
	100,00

BORATES D'ANTIMOINE.

BORATE NEUTRE. $SbO^3,3BO^3$.

Acide borique	40,62	1308,6
Oxyde d'antimoine	59,38	1912.9
	100,00	3221,5

BIBORATE. $SbO^3,6BO^3$.

Acide borique	57,77	2617.20
Oxyde d'antimoine	42,23	1912.90
	100,00	4530,10

BORATES D'ARGENT.

BORATE NEUTRE. AgO,BO^3.

Acide borique	23,11	436,20
Oxyde d'argent	76.89	1451.61
	100,00	1887,81

(H. ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLVI, p. 321.)

BIBORATE. $AgO,2BO^3$.

Acide borique	37,54	872,40
Oxyde d'argent	62.46	1451.61
	100,00	2324,01

BORATES DE BARYTE.

BORATE NEUTRE. BaO,BO^3.

Acide borique	31,31	436,20
Baryte	68,69	956.88
	100,00	1393,08

BIBORATE. $BaO,2BO^3$.

Acide borique	47,69	872,40
Baryte	52,31	956,88
	100,00	1829,28

QUADRIBORATE. $BaO,4BO^3$.

Acide borique	64,58	1744,80
Baryte	35,42	856,88
	100,00	2601,68

BORATES DE BISMUTH.

Borate neutre. BiO,BO^3. Équiv^t 1423,13.

Acide borique	30,65
Oxyde de bismuth	69,35
	100,00

Biborate. $BiO,2BO^3$. Équiv^t 1859,33.

Acide borique	46,92
Oxyde de bismuth	53,08
	100,00

BORATES DE CADMIUM.

Borate neutre. CdO,BO^3.

Acide borique	35,28	436,20
Oxyde de cadmium	64,72	796,77
	100,00	1232,97

Biborate. $CdO,2BO^3$.

Acide borique	52,26	872,40
Oxyde de cadmium	47,74	796,77
	100,00	1669,17

BORATES DE CÉRIUM.

Borate neutre de protoxyde. CeO,BO^3.

Acide borique	39,25	436,20
Protoxyde de cérium	60,75	674,69
	100,00	1110,89

Biborate de protoxyde. $CeO,2BO^3$.

Acide borique	56,39	872,40
Protoxyde de cérium	43,61	674,49
	100,00	1546,89

Borate neutre de sesquioxyde.

$Ce^2O^3,3BO^3$.

Acide borique	47,41	1308,60
Sesquioxyde de cérium	52,59	1449,39
	100,00	2757,99

Biborate de sesquioxyde. $Ce^2O^3,6BO^3$.

Acide borique	64,36	2617,20
Sesquioxyde de cérium	35,64	1449,39
	100,00	4066,59

BORATES DE CHAUX.

Borate neutre. CaO,BO^3.

Acide borique	55,06	436,20
Chaux	44,94	356,02
	100,00	792,22

Biborate. $CaO,2BO^3$.

Acide borique	71,02	872,40
Chaux	28,98	356,02
	100,00	1228,42

BORATES DE CHROME.

Borate neutre. $Cr^2O^3,3BO^3$.

Acide borique	56,59	4[illegible]
Sesquioxyde de chrôme	43,41	[illegible]
	100,00	2[illegible]

Biborate. $Cr^2O^3,6BO^3$.

Acide borique	72,78	[illegible]
Sesquioxyde de chrôme	27,22	
	100,00	[illegible]

BORATES DE COBALT.

Borate neutre. CoO,BO^3.

Oxyde de cobalt	51,81	[illegible]
Acide borique	48,19	[illegible]
	100,00	[illegible]

Biborate. $CoO,2BO^3$.

Acide borique	65,04	[illegible]
Oxyde de cobalt	34,96	[illegible]
	100,00	4[illegible]

BORATES DE CUIVRE.

Borate neutre de bioxyde. CuO,BO

Acide borique	46,81	[illegible]
Oxyde noir de cuivre	53,19	[illegible]
	100,00	[illegible]

Biborate de bioxyde. $CuO,2BO^3$.

Acide borique	93,77	[illegible]
Oxyde noir de cuivre	36,23	[illegible]
	100,00	4[illegible]

Borate neutre de protoxyde. Cu^2[illegible]

Acide borique	31,33	[illegible]
Oxyde rouge de cuivre	68,67	[illegible]
	100,00	[illegible]

Biborate de protoxyde. $Cu^2O,2BO^3$.

Acide borique	49,46	
Oxyde rouge de cuivre	50,54	
	100,00	[illegible]

BORATES D'ÉTAIN.

Borate neutre de protoxyde. $SnO,$

Acide borique	34,31	
Protoxyde d'étain	65,69	
	100,00	[illegible]

Biborate de protoxyde. $SnO,2BO^3$.

Acide borique		
Protoxyde d'étain		
		[illegible]

: NEUTRE DE BIOXYDE. $SnO^2,2BO^3$.

borique		872,40
stannique		935.29
		1807,69

TE DE BIOXYDE. $SnO^2,4BO^3$.

borique	65,10	1744,80
stannique	34,90	935,29
	100,00	2680,09

TES DE FER.

: NEUTRE DE PROTOXYDE. FeO,BO^3.

borique	49,83	436,20
yde de fer	50,17	439,20
	100,00	875,40

TE DE PROTOXYDE. $FeO,2BO^3$.

borique	66,51	872,40
yde de fer	33,49	439.20
	100,00	1311,60

E NEUTRE DE PEROXYDE.

$Fe^2O^3,3BO^3$.

borique	57,16	1308.60
ioxyde de fer	42.84	978,41
	100,00	2287,01

TE DE PEROXYDE. $Fe^2O^3,6BO^3$.

borique	72.79	2617,20
ioxyde de fer	27,21	978,41
	100,00	3595,61

ATES DE GLUCINE.

E NEUTRE. $G^2O^3,3BO^3$. Éq^t 2271,44.

borique	57,62
ne	42,38
	100,00

ATE. $G^2O^3,6BO^3$. Éq^t 3579,75.

borique	73,11
ne	26.89
	100,00

ATES DE LITHINE.

E NEUTRE. LO,BO^3.

borique	70,75	436,20
ne	29,25	180,37
	100,00	616,57

ATE. $LO,2BO^3$.

borique	82,87	872,40
ne	17,13	180.37
	100,00	1052,77

BORATES DE MAGNÉSIE.

BORATE NEUTRE anhydre.

MgO,BO^3. Éq^t 694,56.

Acide borique	62,80
Magnésie	37,20
	100,00

BORATE NEUTRE hydraté.

$MgO,BO^3,8HO$. Éq^t 1594,40.

Acide borique	27,36
Magnésie	16,20
Eau	56.44
	100,00

Voy. MAGNÉSIE BORATÉE.

BIBORATE. $MgO,2BO^3$.

Acide borique	77,15	872,40
Magnésie	22.85	258,35
	100,00	1130,70

BIBORATE. Borate hydraté. $3MgO,BO^3,10HO$.

	Tr.	Calc.
Magnésie	34,42	33 18
Acide borique	20,62	18,67
Eau	46,96	48,15

(RAMMELSBERG, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1842.)

BORATES DE MANGANÈSE.

BORATE NEUTRE. MnO,BO^3.

Acide borique	49,45	436,20
Oxyde de manganèse	50,55	445,88
	100,00	882,00

BIBORATE. $MnO,2BO^3$.

Acide borique	66,18	872.40
Oxyde de manganèse	33.82	445,88
	100,00	1318,28

BORATES DE MERCURE.

BORATE NEUTRE DE BIOXYDE. HgO,BO^3.

Acide borique	24.21	436,20
Bioxyde de mercure	75,79	1365,82
	100,00	1802,02

BIBORATE DE BIOXYDE. $HgO,2BO^3$.

Acide borique	38,98	872,40
Bioxyde de mercure	61,02	1365,82
	100,00	2238,22

BORATE NEUTRE DE PROTOXYDE. Hg^2O,BO^3.

Acide borique	14,22	436,20
Protoxyde de mercure	85.78	2631.64
	100,00	3067,84

BIBORATE DE PROTOXYDE. $Hg^2O,2BO^3$.

Acide borique.....	24,90	872,40
Protoxyde de mercure...	75,10	2631,64
	100,00	3504,04

BORATE DE MÉTHYLÈNE.

Acide borique....	»	»	34,3
Hydrogène.....	8,88	8,86	»
Carbone.....	34,94	35,15	»

(EBELMEN et BOUQUET, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XVII, p. 61.)

BORATES DE MOLYBDÈNE.

BORATE NEUTRE DE PROTOXYDE. MoO,BO^3.

Acide borique.....	38,44	436,20
Protoxyde de molybdène.	61.56	698.52
	100,00	1134,72

BIBORATE DE PROTOXYDE. $MoO,2BO^3$.

Acide borique.....	55.53	872.40
Protoxyde de molybdène.	44.47	698,52
	100,00	1570,92

BORATE NEUTRE DE BIOXYDE. $MoO^2,2BO^3$.

Équiv^t 1670,93.

Acide borique.....	51.61
Bioxyde de molybdène.....	48,39
	100,00

BIBORATE DE BIOXYDE. $MoO^2,4BO^3$.

Acide borique.....	68.60	1744,80
Bioxyde de molybdène..	31.40	798.52
	100,00	2543,32

BORATES DE NICKEL.

BORATE NEUTRE. NiO,BO^3.

Acide borique.....	48,48	436.20
Oxyde de nickel.....	51,82	469.67
	100,00	905,87

BIBORATE. $NiO,2BO^3$.

Acide borique.....	65	872,40
Oxyde de nickel.....	35	469.67
	100	1342,07

BORATES DE PALLADIUM.

BORATE NEUTRE. PdO,BO^3.

	36,29	436,20

BIBORATE. $PdO,2BO^3$.

Acide borique.....	53,[illegible]	87[illegible]
Oxyde de palladium.....	46,[illegible]	76[illegible]
	100,[illegible]	163[illegible]

BORATES DE PLATINE.

BORATE NEUTRE DE PROTOXYDE. [illegible]tO,BO[illegible]

Acide borique.....	24,65	43[illegible]
Protoxyde de platine....	75.35	133[illegible]
	100,00	176[illegible]

BIBORATE DE PROTOXYDE. $PtO,2B$[illegible]^3.

Acide borique.....	39,55	872,[illegible]
Protoxyde de platine....	60,45	1333,[illegible]
	100,00	2205,[illegible]

BORATE NEUTRE DE BIOXYDE. $PtO^2,2BO^3$.

Acide borique.....	37,83	872,[illegible]
Bioxyde de platine.....	62.17	1433,[illegible]
	100,00	2305,[illegible]

BIBORATE DE BIOXYDE. $PtO^2,4BO^3$.

Acide borique.....	54,90	[illegible]
Bioxyde de platine.....	45.10	[illegible]
	100,00	[illegible]

BORATES DE PLOMB.

BORATE NEUTRE. PbO,BO^3.

Acide borique.....	23,82
Oxyde de plomb.....	76.18
	100,00

BIBORATE. $PbO,2BO^3$.

Acide borique.....	38.48
Oxyde de plomb.....	61,52
	100,0[illegible]

BORATES DE POTASSE.

BORATE NEUTRE. KO,BO^3.

Acide borique.....	42,[illegible]
Potasse.....	57,[illegible]
	100

BIBORATE. $KO,2BO^3$.

Acide borique.....	5[illegible]
Potasse.....	4[illegible]
	10[illegible]

BIBORATE rhomboédrique. K[illegible]

Acide borique.....	[illegible]
Potasse.....	[illegible]
Eau.....	[illegible]

)....		46,4
....		21.6
....		32,0
		100,0

O,6BO³,10HO.

	Tr.	Calc.
e....	60,8	60,5
....	14,0	13,6
....	25,2	25,9
	100,0	100,0

. *de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 216.)

E RHODIUM.

E. $R^2O^3,3BO^3$.

e....	44,95	1308,6
le rhodium..	55,05	1602,7
	100,00	2911,3

$O^3,6BO^3$.

e....	62,02	2617,20
dium....	37,98	751,39
	100,00	3368,59

E SOUDE.

E. NaO,BO^3.

e....	52,74	436,20
....	47,26	390,89
	100,00	827,09

$3NaO,2BO^3$.

e....	46,66	872,40
....	53,34	390,89
	100,00	1263,29

. BORAX.

E STRONTIANE.

E. SrO,BO^3.

e....	40,26	436,20
....	59,74	687,28
	100,00	1123,48

$),2BO^3$.

e....	57,41	872,40
....	42,59	687.28
	100,00	1559,68

E TELLURE.

E. $TeO^2,2BO^3$.

e....	46,56	872,40
ux....	53,44	1001,76
	100,00	1874,16

BIBORATE. $TeO^2,4BO^3$.

Acide tellureux....	36,47	1001,76
Acide borique....	63,53	1744,80
	100,00	2746,56

BORATES DE THORINIUM.

BORATE NEUTRE. ThO,BO^3.

Acide borique....	36,93	436,20
Oxyde de thorinium....	63,07	844,90
	100,00	1281,10

BIBORATE. $ThO,2BO^3$.

Acide borique....	50,80	872,40
Oxyde de thorinium....	49,20	844,90
	100,00	1717,30

BORATES DE VANADIUM.

BORATE NEUTRE. $VO^2,2BO^3$.

Acide borique....	45,22	472,40
Acide vanadeux....	54,78	1056,89
	100,00	1929,29

BIBORATE. $VO^2,4BO^3$.

Acide vanadeux....	37,72	1056,89
Acide borique....	62.28	1744.80
	100,00	2801,69

BORATES DE ZINC.

BORATE NEUTRE. ZnO,BO^3.

Acide borique....	46,43	436.20
Oxyde de zinc....	53,57	503,23
	100,00	939,43

BIBORATE. $ZnO,2BO^3$.

Acide....	63,42	872,40
Oxyde de zinc....	36.58	503.23
	100,00	1375,63

BORATES DE ZIRCONE.

BORATE NEUTRE. $Zr^2O^3,3BO^3$.

Acide borique....	53,43	1308,60
Zircone....	46,57	1140,25
	100,00	2448,85

BIBORATE. $Zr^2O^3,6BO^3$.

Acide borique....	69.65	2617,20
Zircone....	30,35	1140,25
	100,00	3757,45

BORAX. $NaO,2BO^3 + 10HO$.

Soude....	= 390,92	30,95	100
Acide borique..	= 871,96	69,05	
Sel anhydre....	1262,88	52,90	100
Eau....	1124,80	47,10	
Sel cristallisé....	2387,68		

Borax octaédrique.

$NaO,2BO^3 + 5HO$.

Borax anhydre.....	1262,88	69,19
Eau.....	562.40	30,81
Sel octaédrique.....	1825,28	100,00

(*T. de Ch.* de Dumas, t. II, p. 323.)

Borax.

Acide boriq.	36.59	36.5247	100,
Soude.....	16.31	16,3753	44,8336
Eau.....	47.10	47 1000	»
	100,00	100,0000	

(Berthier, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXIII, p. 374.)

Borax des Indes orientales.

Acide borique.....	37.0
Soude.....	14,5
Eau.....	47,0
Perte.....	1,5
	100,0

(Klaproth, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. III, p. 496.)

Borax de Lunebourg.

	Tr.	Calc.
Acide borique.....	65,6	69,2
Soude.....	31,3	30,8
	96,9	100,0

(Arfwedson, *Mém. de l'Acad. des sc.* de Stockholm, 1822.)

BORE. Équiv[t] 136,20.

BORECH. Voy. Trona.

BORNÉÈNE. $C^{20}H^{16}$.

	Tr.		Calc.	
Carbone	88.06	88,09	1500,0	88,23
Hydrog.	11.88	11.84	200,0	11,77
	99,94	99,93	1700,0	100,00

BORNÉOL. $C^{20}H^{18}O^2$.

	Tr.		Calc.	
Carbone.	77,68	77.59	1500,0	77.9
Hydrog..	11,99	11,73	225,0	11,7
Oxygène.	10 33	10.68	200,0	10.4
	100,00	100,00	1925,0	100,0

(Gerhardt, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 181.)

BORNINE. Voy. Tellure natif bismuthifère.

BORURE DE FER.

Fer.....
Bore.....

(Lassaigne, *Tr. de Ch.* de Berzelius.

BOTRYOGÈNE. Voy. Fer su

BOTRYOLITE. Voy. Datho

BOUCAGE.

Grand boucage. Plante en pl

Eau.....
Substances solubles dans l'eau
Substances solubles dans une le
alcaline caustique.....
Cire, résine et chlorophylle...
Fibre végétale.....

Grand boucage. Plante à l'é
dres.

Potasse.....
Soude.....
Chaux.....
Magnésie.....
Oxyde de fer.....
Alumine.....
Oxyde de manganèse.....
Silice.....
Acide sulfurique.....
Acide phosphorique.....
Chlore.....

(Sprengel.)

Petit boucage. Plante fraîc
floraison.

Eau.....
Substances solubles dans l'ea
Substances solubles dans un
sive alcaline caustique....
Cire, résine et chlorophylle..
Fibre végétale.....

Petit boucage. Cendres.

Potasse.....
Soude.....
Chaux.....
Magnésie.....
Alumine.....
Oxyde de fer.....
Silice et un peu de charbon..
Acide sulfurique.....
Acide phosphorique.....
Chlore.....

(Sprengel, *Ann.* de Roville, t. VIII,

I DE LÉGUMES.

ıdorants de l'oignon.
du navet.
de la carotte.
ıdorants rouges de la carotte.
bruns de l'oignon brûlé.
ıniques libres.
ıe.
ı azotée soluble dans l'alcool et
ıı.
ıotées en petite quantité.
haux.
id.
ıe magnésie.
ıasse.

. *de Pharm.*, t. XXI, p. 241.)

DE VIANDE. Résultat de viande cuite dans un litre et ı pendant 5 heures.

volatiles (des traces)	988,570
ganiques fixes séchées ıs le vide	12,700
ıartie sans doute pri- ıt combinée à un acide qui paraît être le lac-	2,900
ıorique } combinés à la po- ıque } tasse et à la soude ıiné	
e magnésie	0,230
e chaux	0,100
r	
	1004,500

de Pharm., t. XXI, p. 233.)

ÉRITE.

ıb antimonié sulfuré.

	(1)	(2)	(3)
.....	53,9	55,57	56,288
.....	25,5	24,60	25,037
.....	18,5	18,86	18,215
.....	1,2	»	»
.....	0.9	»	»
	100,0	99,03	99,540

	(4)	(5)
.....	55,60	55,15
.....	25,40	»
.....	19,05	18,94
	100,05	

ılières (Gard), par BOULANGER, *Tr. de* nov, t. III, p 13.—(2) B. de Nasafjeld, *id.* — 3) B. de Nertschinski, par BRO- B. de Ober-Lahr, par ABENDROTH, *id.* ıag, *Annuaire* de Millon et Reiset,

BOULEAU. Produits de la distillation.

Acide pyroligneux	45,00
Huile empyreumatique	8,60
Charbon	24,40
Gaz	20.00
	98,00

(STOLZ.)

BOULEAU. Épiderme.

Résine	186
Extractif	45
Matière qui a de l'analogie avec la subérine	92
Acide gallique et tannin	22
Alumine	08
Oxyde de fer	18
Silice	15
Carbonate de chaux	10
Perte	5
	401

(GAUTHIER, *J. de Pharm.*, novembre 1827.)

BOULEAU. Feuilles.

Huile volatile avec la cire	0,3
Extrait jaune et amer, acide libre, gomme et albumine, toutes substances solubles dans l'eau	11,4
Résine, chlorophylle, cire et fibre végétale, insolubles dans l'eau bouillante	33,8
Eau	54.5
	100,0

(GRASSMANN, *Tr. de Ch.* de Berzelius, t. III, p. 142.)

BOULEAU. Suc, 20 onces.

Sucre	22,6 grains.
Matière extractive	
Chlorure de potassium	
Bitartrate de potasse	
Silicate de chaux	
Acide tartrique libre (petite quantité).	
Matière extractive	18,5
Gomme	
Matière azotée	
Bitartrate de potasse. } traces.	
Chlorure de potassium }	
Sulfate de chaux }	
Albumine	1,6

(BRANDES, *Répert. de Ch. sc. et ind.*, t. III, p. 94.)

BOURDAINE.

	(1)	(2)
Charbon	60,0	74,1
Cendres	0,7	0,9
Matières volatiles	39.3	25,0
	100,0	100,0

(1) Charbon roux par distillation. — (2) Charbon noir par étouffement.

(BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIX, p. 256.)

Bourdaine de la poudrerie du Bouchet.

Carbone	49,07
Hydrogène	6,31
Oxygène } Azote }	44,62
	100,00

(Regnault, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, p. 364.)

BOURNONITE. CuS + PbS + SbS.

Syn. : *Endellione; plomb antimonié sulfuré; antimoine sulfuré plumbo-cuprifère; radelerz.*

	(1)	(2)	(3)	(4)
Cuivre	13,5	12,8	11,2	13,8
Plomb	39,0	12,6	29,8	30,1
Fer	1,0	1,2	»	1,5
Antimoine	28,5	24,2	25,8	30,1
Soufre	16,0	17,0	18,7	19,8
Gangue	»	»	12,0	1,4
	98,0	97,8	97,5	96,7

	(5)	(6)	(7)
Cuivre	13,4	12,6	16,3
Plomb	22,0	40,8	34,5
Fer	1,1	»	13,7
Antimoine	22,0	26,3	16,0
Soufre	18,1	20,3	13,5
Gangue	21,7	»	1,7
	98,3	100,0	98,7

(1) B. de Cornouailles, par Klaproth. — (2) B. de Bleyberg, par Hatchett. — (3) B. des Pyrénées, par Berthier. — (4) B. de Barlez (Hautes-Alpes), *id.* — (5) B. de Kapterglanz, *id.* — (6) B. de Pfaffemberg au Hartz, *id.* — (7) B. de Clausthal, par Klaproth.

(*Tr. des Essais* de Berthier, t. II, p. 439.)

Bournonite des mines du mont Saint-André.

Argent	2,56
Plomb	43,06
Fer	1,52
Antimoine	16.88
Arsenic	12,60
Soufre	19,57
	99,19

(Borntrager, *Journal für pract. Chemie*, t. XXXVI, p. 1.)

Bournonite. *Plomb antimonifère* d'Alsace sur le Rhin.

Plomb	49,0
Antimoine	22,4
Cuivre	1,0
Fer	1,0
Manganèse	2,0
Soufre	20,9
	99,3

Bournonite. *Plomb antimonifè* le Rhin.

Sulfure de plomb	
Sulfure d'antimoine	
Sulfure de cuivre	
Sulfure de fer	
Sulfure de manganèse	

(*N. J. der Pharmacie*, t. VIII, p. 3.

Bournonite. Argent blanc ou

Argent	
Plomb	
Soufre	
Antimoine	
Fer	
Alumine	
Silice	
Perte	

(Klaproth, *Journal des Mines*, p. 501.

Bournonite.

	(1)	(2)
Plomb	42,50	38,9
Cuivre	11,75	12.3
Antimoine	19,75	29,4
Soufre	18,00	19,4
Fer	5,00	»
	97,00	100,0

(1) B. de Clausthal, par Klapr d'Alais et du Mexique, par Dufré Fundort, par Finding.

(*Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p.

Bournonite. Schilfglaserz. A

Argent	
Plomb	
Antimoine	
Soufre	

(Wöhler, *Rapp. ann.* de Berzeliu

BOURRACHE.

Racine privée de son écorce.

Peu de résine.
Matière colorante résineuse.
Matière extractive.
Gomme.
Fibre ligneuse.

:orce de la racine.

ante résineuse.....	5,50
ıctive.....	1,00
.....	6,25
.....	18,00
ctive oxygénée (c'est-à- ıatière soluble dans la ıut-être aussi de l'ul-	
.....	65,00
.....	4,25
	100,00

ı., t. IV, p. 81.)

PE. Voy. CHAUX CARBONATÉE.

PE MANGANÈSE. Voyez

. Voy. POIX GRASSE.

:. Voy. ARGENT ROUGE.

	(1)	(2)
nique.....	67,37	86,40
e.....	1,45	1,57
.....	7,71	6,22
ıneux.....	19,17	»
.....	1,22	»
.....	»	3,62
zeuse.....	2,72	»
.....	»	1,98
	99,64	99,79

mont, par DAMOUR, *Tr. de Min.* de p. 299. — (2) B. de Botnedale, par . *et ind.*, t. XXIII, p. 189.

$^{20}H^{64}$,3HO.

85	83,86	83,83	84,12
,65	11,86	11,91	11,87
50	4,28	4,26	4,01
,00	100,00	100,00	100,00

de Ch. et de Ph., 3e série, t. XIII,

TE.

.

cuivre.

:. $C^{16}H^7O^7$.

	Tr.	Calc.
.....	63,324	63,200
.....	3,967	4,083
.....	31,709	32,717

ɔ. *ann.* de Berzelius, 1845.)

BREUNÉRITE. Voy. MAGNÉSIE CARBONATÉE.

BREVICITE. Voy. MÉSOTYPE.

BREWSTÉRITE.

$4Al^2O^3,SiO^2 + (BaO,SrO)SiO^3 + 6HO$.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	56,76	53,045	53,66
Alumine.....	17,73	16,540	17,49
Chaux.....	4,50	0,800	1,35
Soude.....	2,53	»	»
Baryte.....	»	6,050	6,75
Strontiane.....	»	9,005	8,33
Eau.....	18,33	14,785	12.59
	99,85	100,225	100,17

(1) B. de Dalsnypen, par RETZIUS. — (2) B. du cap Strontian, par THOMSON.—(3) *Id.*, par CONNEL.

(*Tr. de Min.* par DUFRÉNOY, t. III, p. 443.)

BROCHANTITE. $3CuO,SO^3 + HO$.

Syn. : *Sous-sulfate de cuivre; konigine.*

	(1)	(2)	(3)
Deutoxyde de cuivre	62,6	67,90	68,10
Oxyde de zinc.....	8,2	»	»
Oxyde de plomb...	0,3	»	»
Acide sulfurique...	17,0	17,07	17,20
Eau.....	11,9	15,03	14,70
	100,0	100,00	100,00

(1) B. de Retzbanya, par MAGNUS. — (2) B. du Mexique, par BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. II, p. 700. — (3) B. du Chili, par JACQUOT, *T. des Essais* de Berthier, t. II, p. 442.

BROMAL. C^4Br^3O,HO.

	Tr.		Calc.	
Carb..	47,55	8,64	24,52	8,50
Hydr..	2,09	0,38	1,00	0,36
Oxyg..	35,25	6,33	16,00	5,31
Brôme.	465,11	84,65	265,17	85,83
	550,00	100,00	306,69	100,00

(LÆWIG.)

BROMAL. Hydrate de bromal.

$C^4Br^3O,5HO$.

	Tr.	Calc.	
Carbone.....	7,83	24,42	7,83
Hydrogène.....	1,59	5,00	1,59
Oxygène.....	15,34	48,00	15,34
Brôme.....	75,24	235,07	75,24
	100,00	312,59	100,00

(LÆWIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXI, p. 282.)

BROMACHLONAPHTOSE.

$C^{40}H^{8}Cl^{6}Br^{2}$.

	Calc.	Tr.
Carbone	38.99	39.04
Hydrogène	1,29	1,48
Chlore	34,35	»
Brôme	25,37	»
	100,00	

(Laurent, *R. sc. et ind.*, t. XII, p. 337.)

BROMACHLONAPHTUNE.

$C^{40}H^{7}Cl^{7}Br^{2}$.

	Calc.		Tr.
Carbone	1500,0	36,83	36,83
Hydrogène	43,5	1,07	1,11
Chlore	1550,0	»	»
Brôme	978,0	»	»
	4071,5		

(Laurent, *R. sc. et ind.*, t. XII, p. 230.)

BROMANCHLONAPHTONE.

$C^{40}H^{8}BrCl^{6}$.

	Calc.		Tr.
Carbone	1500	44,45	44,03
Hydrogène	56	1,66	1,62
Brôme	489	»	»
Chlore	1327	»	»
	3372		

(Laurent.)

BROMANILOIDE. $C^{12}H^{4}Br^{3}Az$.

	Tr.		Calc.
Carbone	21,82	22,27	22,16
Hydrogène	1,21	1,21	1,23
Brôme	71,89	71,71	72,25
Azote	4.72	4,72	4 36
	99,64	99,91	100,00

(Fritzsche, *R. sc. et ind.*, t. XIV, p. 512.)

BROMANISAL. $C^{20}H^{9}Br^{3}O^{8}$.

	Tr.		Calc.	
Carbone	31,79	31.28	1500,0	31,60
Hydrog.	2,70	2,64	112.5	2,40
Oxyg...	»	»	200,0	4,20
Brôme..	»	»	2934,0	61.80
			4746,5	100,00

(Cahours, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. II, p. 281.)

BROMANISATE DE MÉTHYLÈN

$C^{16}H^{9}BrO^{6}$.

	Tr.	Calc
Carbone	44,27	1350,0
Hydrogène	3.81	112,5
Brôme	32,26	978,0
Oxygène	19,66	600.0
	100,00	3040,5

(Cahours, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, p. 404.)

BROMATE D'ALUMINE. $Al^{2}O^{3},3$

Acide bromique	4437.06
Alumine	642.32
	5079,38

BROMATE D'ANTIMOINE. $SbO^{3},3$

Acide bromique	4437,06
Oxyde d'antimoine	1212.90
	5649,96

BROMATE D'ARGENT. AgO,BrO^{5}.

Acide bromique	1479,02
Oxyde d'argent	1451,61
	2930,63

BROMATE DE BARYTE. BaO,BrO^{5}

Acide bromique	1479.02
Baryte	956,88
	2435,90

BROMATE DE CADMIUM. CdO,B

Acide bromique	1479.02
Oxyde de cadmium	796,77
	2275,79

BROMATE DE CÉRIUM.

Bromate de protoxyde. CeO,BrO^{5}.

Acide bromique	1479.02
Protoxyde de cérium	674,49
	2153,51

Bromate au maximum. $Ce^{2}O^{3},3BrO^{5}$.

Acide bromique	4437,06
Sesquioxyde de cérium	1449.39
	5886,45

BROMATE DE CHAUX. CaO,BrO

Acide bromique	1479.02
Chaux	350.02
	1829,04

TE DE CHROME. $Cr^2O^3,3BrO^5$.

omique.....	4437,06	81,55
yde de chrôme.	956,00	18,45
	5393,06	100,00

TE DE COBALT. CoO,BrO^5.

omique.....	75,92	1479,02
le cobalt.....	24,08	368,99
	100,00	1848,01

TES DE CUIVRE.

DE PROTOXYDE. Cu^2O,BrO^5.

omique.....	1479,02	62,38
ouge de cuivre..	891,39	37,62
	2370,41	100,00

DE BIOXYDE. CuO,BrO^5.

romique.....	1449,02	74,98
ioir de cuivre...	495,69	25,11
	1944,71	100,00

TES D'ÉTAIN.

DE PROTOXYDE. SnO,BrO^5.

romique.....	63,90	1479,02
le d'étain.....	36,10	835,29
	100,00	2314,31

DE BIOXYDE. $SnO^2,2BrO^5$.

omique.....	2958,04	75,95
innique.....	935,29	24,03
	3893,33	99,98

TES DE FER.

DE PROTOXYDE. FeO,BrO^5.

omique.....	1479,02	77,10
e de fer.....	439,20	22,90
	1918,22	100,00

DE PEROXYDE. $Fe^2O^3,3BrO^5$.

omique.....	4437,06	81,93
yde de fer.....	978,41	18,07
	5415,47	100,00

TE DE LITHINE. LO,BrO^5.

omique.....	1479,02	89,13
.....	180,37	10,87
	1659,39	100,00

TE DE MAGNÉSIE. MgO,BrO^5.

omique.....	1479,02	85,12
.....	258,35	14,88
	1737,37	100,00

BROMATE DE MANGANÈSE.

MnO,BrO^5.

Acide bromique.....	1479,02	76,83
Protoxyde de manganèse	445,88	23,17
	1924,90	100,00

BROMATES DE MERCURE.

BROMATE DE PROTOXYDE. Hg^2O,BrO^5.

Acide bromique.....	1479,02	35,95
Protoxyde de mercure...	2631,04	64,03
	4110,06	99,98

BROMATE DE BIOXYDE. HgO,BrO^5.

Acide bromique.....	1479,02	51,98
Bioxyde de mercure....	1365,82	48,02
	2844,84	100,00

BROMATES DE MOLYBDÈNE.

BROMATE DE BIOXYDE. $MoO^2,2BrO^5$.

Acide bromique.....	78,74	2958,04
Bioxyde de molybdène..	21,26	798,52
	100,00	3756,56

BROMATE DE PROTOXYDE. MoO,BrO^5.

Acide bromique.....	1479,02	67,91
Protoxyde de molybdène.	698,52	32,09
	2177,54	100,00

BROMATE DE NICKEL. NiO,BrO^5.

Acide bromique.....	1479,02	75,89
Oxyde de nickel.....	469,67	24,11
	1948,69	100,00

BROMATE DE PALLADIUM.

PaO,BrO^5.

Acide bromique.....	1479,02	65,87
Oxyde de palladium....	765,90	34,13
	2244,92	100,00

BROMATES DE PLATINE.

BROMATE DE PROTOXYDE. PtO,BrO^5.

Acide bromique.....	1479,02	52,57
Protoxyde de platine....	1333,50	47,43
	2812,52	100,00

BROMATE DE BIOXYDE. $PtO^2,2BrO^5$.

Acide bromique.....	2958,04	67,35
Bioxyde de platine.....	1433,50	32,65
	4391,54	100,00

BROMATE DE PLOMB. PbO,BrO^5.

Acide bromique.....	51,46	1479,02
Oxyde de plomb.....	48,54	1394.50
	100,00	2873,52

BROMATE DE POTASSE. KO,BrO^5.

Acide bromique.....	71,48	1479,02
Potasse.....	28,52	589.92
	100,00	2068,94

BROMATE DE RHODIUM.

$R^2O^3,3BrO^5$.

Acide bromique.....	73,45	4437.06
Sesquioxyde de rhodium.	26.55	1002,70
	100,00	5439,76

BROMATE DE SOUDE. NaO,BrO^5.

Acide bromique.....	79,09	1479,02
Soude.....	20,91	390,89
	100,00	1869,91

BROMATE DE STRONTIANE.

SrO,BrO^5.

Acide bromique.....	69,55	1479.02
Strontiane.....	30.45	687.28
	100,00	2166,30

BROMATE DE TELLURE.

$TeO^2,2BrO^5$.

Acide bromique.....	74,69	2958,04
Acide tellureux.....	25,31	1001.76
	100,00	3959,80

BROMATE DE THORINIUM.

ThO,BrO^5.

Acide bromique.....	63,03	1479,02
Oxyde de thorinium....	36,97	844,90
	100,00	2323,92

BROMATE DE ZINC. ZnO,BrO^5.

Acide bromique.....	74,60	1479,02
Oxyde de zinc.....	25,40	503,23
	100,00	1982,25

BROMATE DE ZIRCONE.

$Zr^2O^3,3BrO^5$.

Acide bromique.....	79,55	4437,06
Zircone.....	20,45	1140,25
	100,00	5577,31

BROME.

Br. Éq^t 978,30. D^d 2,966. D^d de vap. 5,3933. Fus^n à — 20°. Éb^n à 47°.

BROMÉCHLONAPHTOSE. $C^{40}H$

	Calc.	
Carbone.....	1500	34,25
Hydrogène.....	50	1,14
Chlore.....	885	»
Brôme.....	1956	»
	4391	

(LAURENT.)

BROMÉCHLONAPHTUSE. $C^{40}H$

	Calc.	
Carbone	1500,0	31,13
Hydrogène	37.5	0,80
Chlore	1326.0	»
Brôme	1956,0	»
	4819,5	

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. XII, p. 231.)

BROMÉINE. $C^{20}H^6Br^4$.

	Calc.
Carbone.....	27,8
Hydrogène.....	1,3
Brôme.....	70,9
	100,0

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. V, p. 363.)

BROMENCHLONAPHTOSE.

$C^{40}H^8Cl^8Br^5$.

	Calc.		
Carbone...	1500	36.4	36,14
Hydrogène.	50	1,2	1,14
Chlore....	1106	26.8	»
Brôme....	1467	35,6	»
	4123	100,0	

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. XII, p. 229.)

BROMÉ-THION-ESSILE. $C^{26}H^7B$

	Calc.	
Carbone.....	1950	46,5
Hydrogène.....	88	2,1
Brôme.....	1956	46.6
Soufre.....	201	4,8
	4195	100,0

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. II, p. 199.)

BROMHYDRATE D'AMMONIAQ

AzH^3,HBr.

Acide hydrobromique....	990,80
Ammoniaque.....	214.52
	1205,32

(*T. de Ch.* de Dumas, t. V, p. 698.)

HYDRATE D'AMYLÈNE.

$C^{10}H^{10}BrH$.

	Tr.	Calc.
e	41,79	41,69
gène	7,55	7,47
	50,66	50,84
	100,00	100,00

(ES, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXX, p. 98.)

HYDRATE DE CAMPHÈNE.

$C^{20}H^{17}Br$.

	Tr.		Calc.
gène	7,94	7,97	7,81
ie	56,07	56,05	56,24
	35.99	35.98	35.95
	100,00	100,00	100,00

(E, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXV, p. 54.)

HYDRATE DE CINCHONINE CHLORÉE.

	Tr.	Calc.	
nine bichlorée	»	363	»
gène	»	2	»
	30,20	160	30,40
		525	

(NT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXXIV, 7)

HYDRATE DE CYANILINE.

$C^{14}H^{7}Az^{2},HBr$.

	Tr.		Calc.	
ne..	42,33	»	84,00	42,35
gène	4,00	»	8,00	4,03
....	»	»	28,00	14,14
...	»	39,25	78,26	39,48
			198,26	100,00

(IAN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXIV, 5)

HYDRATE DE STRYCHNINE.

$C^{42}H^{22}Az^{2}O^{4}H,Br$.

	Tr.	Calc.
ne	60,97	252,00
gène	5,56	23,00
	6,78	28,00
ne	7,76	32,00
	18,93	78,26
	100,00	413,26

(LSON et ABEL, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXVII, 95.)

BROMHYDRATES DE TÉRÉBÈNE.

MONOBROMHYDRATE. $C^{40}H^{34}Br$.

	Tr.		Calc.
Hydrogène	9,65	9,42	9,25
Carbone	68,68	68,59	68,74
Brôme	21,67	21,99	22,01
	100,00	100,00	100,00

(DEVILLE.)

BIBROMHYDRATE. $C^{20}H^{17}Br$.

	Tr.	Calc.
Hydrogène	7,53	7,78
Carbone	54,04	56,15
Brôme	38.43	36,07
	100,00	100,00

(DEVILLE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXV, p. 45.)

BROMISATINÈSE. $C^{16}H^{3}AzBr^{3}O^{4}$.

	Tr.		Calc.	
Carbone	31,97	31,57	1200,0	31,83
Hydrog.	1,17	1,13	37,5	1,00
Azote..	»	»	177,0	4,69
Brôme..	»	»	1956,0	51,88
Oxygène.	»	»	400,0	10.60
			3770,5	100,00

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. III, p. 382.)

BROMISATINÉSULFITE DE POTASSE. $C^{16}H^{3}Br^{3}AzO^{4},2SO^{2},KO$.

	Calc.		Tr.
Bromisatinèse	3770	73,1	»
A. sulfureux	800	15,5	»
Potasse	590	11,4	10,0
	5160	100,0	10,0

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 295.)

BROMO-AURATE DE BROMURE DE POTASSIUM. $KBr+Au^{2}Br^{3}+5HO$.

	Tr.	Calc.
Bromure de potassium	20,16	19,70
Or	33,12	33,36
Brôme	39,84	39,39
Eau	6,88	7,55
	100,00	100,00

(BONSDORFF, *Inst.*, 1835.)

BROMOBENZINE. $C^{12}H^{6}Br^{6}$.

	Calc.		Tr.
Carbone	917	13,38	13,0
Hydrogène	75	1,09	1,1
Brôme	5868	85,53	85,9
	6860	100,00	100,0

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. V, p. 361.)

BROMURE DE CADMIUM. CdBr.

Cadmium	696,7	41,6
Brôme	978,3	58,4
	1675,0	100,0

BROMURE DE CALCIUM. CaBr.

Calcium	256,03	21,53
Brôme	932,80	78,47
	1188,83	100,00

BROMURE DE CAMPHRE.

$C^{20}H^{16}O^2,Br^2$.

	Tr.	Calc.	
Camphre	51,2	1900	49,4
Brôme	48,8	1950	50.6
	100,00	3850	100,0

(Meillet, *R. sc. et ind.*, t. II, p. 264.)

BROMURE DE CARBONE.

Brôme	92,97
Carbone	7,03
	100,00

(Loewig, *T. de Ch.* de Berzelius.)

BROMURE DE CHLONAPHTÈSE.

$C^{20}H^6Cl^2Br^4$.

	Calc.		Tr.
Carbone	1500	23,5	23,3
Hydrogène	75	1,2	1,3
Chlore	885	13,9	»
Brôme	3912	61,4	»
	6372	100,0	

(Laurent.)

BROMURE DE CHLORABRONAPHTÈSE. $C^{20}H^6ClBr^6$.

	Calc.		Tr.	
Carbone	1500	21,7	21,81	21,36
Hydrogène	75	1,1	1,07	1,27
Chlore	442	»	»	»
Brôme	4893	»	»	»
	6910			

(Laurent.)

BROMURE DE CHLORÉBRONAPHTINE. $C^{40}H^{11}Cl^4Br^9$.

	Calc.		Tr.
Carbone	1500	21,9	22,09
Hydrogène	69	1,01	1,11
Chlore	885	»	»
Brôme	4401	»	»
	6855		

(Laurent, *R. sc. et ind.*, t. XIII, p. 90.)

BROMURE DE CHLOROXÉTHO

$C^4Cl^3Br^2O$.

	Calc.	
Carbone	300	8,11
Chlore	1327	36,02
Brôme	1956	53,11
Oxygène	100	2,73
	3683	100,00

(Malaguti, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, p. 25.)

BROMURE DU CHLOSTILBASE

$C^{20}H^{11}ClBr^2$.

	Calc.	
Carbone	2100,0	45,3
Hydrogène	137,5	3,0
Chlore	442,5	»
Brôme	1956,0	»
	4636,0	

(Laurent, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 383.)

BROMURE DE COBALT. CoBr.

	Tr.	Calc.	
Cobalt	27,43	27,38	36
Brôme	72,57	72,62	97
	100,00	100,00	134

(Berthemot.)

BROMURES DE CUIVRE.

Protobromure. CuBr.

	Tr.	Calc.	
Cuivre	44,70	44,72	39
Brôme	55,30	55,28	48
	100,00	100,00	88

(Berthemot.)

Bibromure. $CuBr^2$.

	Tr.	Calc.	
Cadmium	41,47	41,60	69
Brôme	58,53	58,40	97
	109,00	100,00	167

(Berthemot, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIV, p

BROMURE D'ESSENCE DE TÉRÉBINTHINE. $C^{20}H^{12}Br^4$.

	Tr.	
Hydrogène	2,99	3,01
Carbone	27,82	27,94
Brôme	69,19	69,05
	100,00	100,00

(Deville, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXV, p

RE DE FER. FeBr.

	Tr.	Calc.	
.....	26,04	25,75	339,213
.....	73,96	74,25	978,300
	100,00	100,00	1317,513

IOT.)

RE DE MAGNÉSIUM. MaBr.

um.....	158,36	14,5
.....	932,80	85,5
	1091,16	100,0

RES DE MERCURE.

OMURE. Hg^2Br.

.....	1265,8	72,1
.....	489,1	27,9
	1754,9	100,0

OMURE. HgBr.

.....	1265,8	56,4	100
.....	978,2	43,6	73
	2244,0	100,0	

RE DE NAPHTALINE. C^5H^3Br.

	Tr.	Calc.
.....	42,17	42,9
ène.....	2,25	2,1
.....	55,58	55,0
	100,00	100,0

'h. de Berzelius.)

RE DE NICKEL.

	Tr.	Calc.	
.....	27,09	27,43	369,675
.....	72,91	72,57	978,300
	100,00	100,00	1347,975

MOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIV, p. 390.)

RE DE PICRYLE.

$C^{188}H^{55}O^{16}Az^4Br^5$.

	Tr.	Calc.	
.....	61,36	3150	61,50
ène.....	3,33	172	3,35
e.....	»	400	»
.....	»	175	»
.....	24,30	1220	23,80
		5117	

r, *R. sc. et ind.*, 2e série, t. II, p. 203.)

RE DE PLOMB. PbBr.

.....	57,9	100,00
.....	42,1	72,52
	100,0	

BROMURE DE POTASSIUM. KBr.

Brôme	65,56
Potassium	34,44
	100,00

(BALARD, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXII, p. 357.)

BROMURE DE SALICYLE. $C^{14}H^3O^4Br$.

	Tr.		Calc.	
Carbone..	42,33	42.05	1070,16	42,62
Hydrogène	2,59	2,47	62,40	2,48
Oxygène . }	55,08	55,48	400,00	15,94
Brôme... }			978,31	38,96
	100,00	100,00	2510,87	100,00

(PIRIA, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIX, p. 309.)

BROMURE DE SODIUM. NaBr.

Sodium.....	290,92	23,77
Brôme.....	932,80	76,23
	1223,72	100,00

BROMURE DE STILBÈNE. $C^{28}H^{12}Br^2$.

	Calc.		Tr.
Carbone	2100	50,00	48,2
Hydrogène.....	150	3,54	3,3
Brôme	1956	46,46	48,5
	4206	100,00	100,0

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 381.)

BROMURE STYROLIQUE. $C^{16}H^8Br$.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	36,23	36,85
Hydrogène.....	3,18	3,07
Brôme.....	59,83	60,08

(MARCHAND, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1847.)

BROMURE DE ZINC. ZnBr.

	Tr.	Calc.	
Zinc.....	29,25	29,19	403,226
Brôme.....	70,75	70,81	978,300
	100,00	100,00	1381,526

(BERTHEMOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIV, p. 389.)

BRONAPHTASE. $C^{30}H^7Br$.

Carbone.....	1500,0	58,5
Hydrogène.....	87,5	3,4
Brôme.....	987,5	38,1
	2575,0	100,0

(LAURENT.)

BRONAPTHÈSE. $C^{20}H^{6}Br^{3}$.

	Calc.		Tr.
Carbone	1500	42,4	44,60
Hydrogène	75	2,1	2,25
Brôme	1956	55,5	56,15
	3531	100,0	100,00

(LAURENT.)

BRONAPHTÈNE. $C^{40}H^{15}Br^{3}$.

	Calc.		Tr.
Carbone	1500	37,40	38,17
Hydrogène	69	1,75	1,82
Brôme	2445	60,85	60,01
	4014	100,00	100,00

(LAURENT.)

BRONAPHTOSE. $C^{20}H^{4}Br^{4}$.

	Calc.		Tr.	
Carbone	1500	27,45	27,07	27,27
Hydrog	50	0,91	0,92	0,94
Brôme	3912	71,64	72,01	71,79
	5462	100,00	100,00	100,00

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. XII, p. 222.)

BRONGNIARTINE. Voy GLAUBÉRITE.

BRONZITE. Voy. DIALLAGE, VANADINE.

BROOKITE. Voy. SPHÈNE.

BRUCINE. $C^{46}H^{26}Az^{2}O^{8}$.

	(a)	(b)
Carbone	75,04	70,96
Azote	7,22	5,14
Hydrogène	6,52	6,50
Oxygène	11,22	17,40
	100,00	100,00

(a) DUMAS et PELLETIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIV, p. 191. — (b) LIEBIG, *id.*, t. XLVII, p. 173.

BRUCINE.

	Tr.		Calc.	
Hydrog.	6,67	6,88	324,5	6,50
Carbone	70,60	70,85	3516,2	70,39
Azote	7,05	7,09	354,0	7,08
Oxygène	15,68	15,18	800,0	16,03
	100,00	100,00	4994,7	100,00

(REGNAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 129.)

BRUCINE BROMÉE. $C^{46}H^{25}BrAz^{2}O^{8}$.

	Tr.		Calc.	
Carbone	»	»	276	»
Hydrogène	»	»	25	»
Brôme	17,5	17,5	80	16,9
Azote	»	»	28	»
Oxygène	»	»	64	»
			473	

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXIV, p. 314.)

BRUCITE. Voy. MAGNÉSIE HYDRATÉE OXYDÉ, CONDRODITE.

BRUNONE. Voy. SPHÈNE.

BRUYÈRE. Cendres.

Sulfate de potasse
Muriate de potasse
Carbonate de potasse
Silice
Carbonate de chaux
Phosphate de chaux
Magnésie
Oxyde de fer
— de manganèse

(*Tr. des Essais* de Berthier, t. I, p. 268.)

BRUYÈRE.

	(1)
Potasse	12,05
Soude	9,89
Chaux	19,50
Magnésie	13,25
Oxyde ferrique	1,63
Acide sulfurique	2,21
Silice	6,85
Chlore,	2,06
Cuivre carbonique	1,08
Charbon	13,05
Acide phosphorique	18,28

(1) Erica du gneiss. — (2) Erica du calcaire

(WILL et FRÉSÉNIUS, *R. sc. et ind.*, 2e série, p. 66.)

BRYONE.

Principe amer.
Peu de sucre.
Beaucoup de gomme.
Amidon.
Fibre ligneuse.
Substance alumineuse.
Malate et phosphate acide de chaux

(VAUQUELIN, *Ann. de Pharm.* de Berlin, 18

BRYONE.

Matière amère, douée de propriété culières, et à laquelle cette racine vertu drastique et vénéneuse.
Grande quantité d'amidon.
Petite quantité d'une huile concr couleur verte.
Petite quantité de résine.
Albumine végétale.
Gomme.
Quantité notable de sous-malate de
Petite quantité de carbonate de cha
Malate acide.
Et dans ses cendres, du carbonate,

e l'hydrochlorate de potasse, du le et du phosphate de chaux et l'oxyde de fer.

STAFORT, *J. de Pharm.*, mars 1828.)

lée avec un peu de sucre	1,90
ée avec un peu de cire..	2,10
lle.....	1,30
ré.....	10,00
.....	14,90
.....	2,00
ique.....	2,50
ylacée.....	1,00
oagulée.....	6,20
égétal.....	0,27
tractive.....	1,70
magnésique et aluminique	0,50
gnésique.....	1,00
.....	15,25
.....	20,00
	80,62

FIRNHABER, *T. de Ch.* de Berzelius.)

ALBANUM.

.....	65,8
ile..	3,4
ible.....	22,6
.....	1,8
er avec de l'acide malique	0,2
.....	2,0
taux.....	2,8
.....	1,4
	100,0

h. *org.* de Gmelin, p. 349.)

TE. Voy. DISTHÈNE.

DITE. Voy. EPIDOTE.

Ecorce de la racine.

rante.....	5,50
.....	6,50
uble.....	1,00
oluble dans la potasse..	65,00
.....	4,25
	82,25

Ch. de Berzelius.)

(Ononis spinosa).

.....	0,042
égétale.....	0,010
gnésie et potasse combi-	
un acide végétal.....	0,020
.....	0,124
mère précipitable par de	
nnique.....	0,008
louce et amère préci-	
A reporter...	0,204
Report.....	0,204
pitable par de l'acide sulfurique (ononide).....	0,012
Huile essentielle.....	indéterminable.
— grasse avec matière opalisante.	0,009
Résine soluble dans l'éther.....	0,008
Substance semblable à la cire, insoluble dans l'éther froid.....	0,002
Résine cassante, soluble dans l'alcool froid.....	0,013
Substance soluble dans l'alcool bouillant, cristallisant en aiguilles (ononide).....	0,007
Substance amylacée, soluble dans la solution de potasse.....	0,178
Fibres.....	0,442
Eau.....	0,120
	0,995

(REINSCH, *Journ. de Pharm. et de Ch.*, 3e série, t. II, p. 121.)

BUIS.

Carbone.....	42,7
Eau.....	57,3
	100,0

(W. PROUST, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLI, p. 371.)

BUIS. Écorce.

Chlorophylle.....	6
Matière particulière rousse.....	3
Cire.....	14
Matière grasse azotée.....	11
Résine.....	40
Extractif.....	141
Malate de buxine.....	11
Gomme.....	44
Ligneux.....	678
Cendres formées de :	
Sulfate de potasse.....	
— de chaux.....	
Sous-carbonate de chaux.....	52
— de magnésie.....	
Phosphate de chaux.....	
Oxyde de fer.....	
Silice.....	
	1000

(FABRÉ, *Journ. de Pharm.*, t. XVI, p. 435.)

BUIS.

Stéaroptène.....	0,25
Acide acétique.....	0,75
Albumine végétale coagulée.....	42,00
Gomme avec gypse et chlorure de calcium.....	62,00
Extractif insoluble dans l'alcool...	162,00
Chlorophylle.....	6,00
Buxine.....	1,00
A reporter....	274,00

Report.....	274,00
Mucilage extrait au moyen de la potasse et séparé de la solution par le refroidissement.....	79,00
Albumine coagulée extraite par la potasse.....	40,00
Fibre végétale.....	300,00
Eau.....	146,70
	839,70

(BLEY, *Tr. de Ch.* de Berzelius.)

BURATITE.

Acide carbonique.....	21,45
Oxyde zincique.....	32,02
Chaux.....	8,62
Oxyde cuivrique.....	29,46
Eau.....	8,45
	100,00

(DELESSE, *C. R.*, t. XXIII.)

BUSTAMITE. $3MnO,2SiO^3$.

Silice.....	44,45
Protoxyde de manganèse.....	26,96
— de fer.....	1,15
Chaux.....	14,43
Magnésie.....	0,64
Carbonate de chaux.....	12,27
	99,90

(EBELMEN, *C. R.*, t. XX.)

BUTYRATE D'ARGENT.

$AgO,C^8H^7O^3$.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone...	24,72	606,8	24,81	24.85
Hydrogène.	3,57	87,4	3,57	3,63
Oxygène...	12,26	300,0	12,27	11,96
Oxyde d'argent....	59,35	1451,6	59,35	59,56
	99,90	2445,8	100,00	100,00

(a) REDTENBACHER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1845. — (b) (c) Calculé. — (d) LERCH, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1845.

BUTYRATE DE BARYTE. $BaO,C^8H^7O^3$.

	Calc.		Tr.
Carbone.....	606,83	31,12	31.10
Hydrogène.....	87,36	4,47	4,55
Oxygène.....	300.00	15,36	15,33
Oxyde de baryum	956,88	49,05	49,02
	1951,07	100,00	100,00

BUTYRATE DE BARYTE.

			Tr.
Carbone.	31,15	30,85	»
Hydrog..	4,51	4,55	4,59
Oxygène.	15,32	15,58	»
Oxyde de baryum	49.02	49.02	49,02
	100,00	100,00	

(LERCH, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 500.)

BUTYRATE DE BARYTE.

	(a)
Carbone.....	31,34
Hydrogène.....	3,98
Oxygène.....	15,30
Baryte.....	49,38
	100,00

(a) GERHARDT. — (b) CHEVREUL.

BUTYRO-ACÉTATE D'ARGENT.

$AgO,C^8H^5O^3$.

	Calc.		
Carbone.....	450,0	19,88	
Hydrogène.....	62,5	2,74	
Oxygène.....	300,0	13,30	
Oxyde d'argent..	1450,0	64,08	
	2262,5	100,00	

(LIEBIG.)

BUTYRO-ACÉTATE DE BARYTE

$C^8H^5O^3,BaO$.

Carbone.....	25,81	25.17	
Hydrogène.....	»	3,57	
Oxygène.....	»	17,12	
Baryte.....	54,14	54,14	
		100,00	

(LIEBIG, *R. sc. et ind.*, t. XXVII, p. 307.)

BUTYRO-ACÉTATE DE BARYTE.

Carbone.....	25,41
Hydrogène.....	3,52
Oxygène.....	16,97
Baryte.....	54,10
	100,00

(NICKLÈS, *C. R.*, t. XXIII.)

BUTYRO-ACÉTATE DE CHAUX

$CaO,C^8H^5O^3$.

Carbone.....
Hydrogène.....
Oxygène.....
Chaux.....

(LIEBIG, *R. sc. et ind.*, t. XXVII, p. 308.)

LÉATE DE SOUDE.

$NaO,C^{46}H^{40}O^{8}$.

	Tr.		Calc.
.....	68,42	70,13	69,03
e.....	10,28	10,28	9,94
.....	10,64	8,63	10,65
.....	10,96	10,96	10,38
	100,00	100,00	100,00

R. *sc. et ind.*, t. X, p. 314.)

BYTOWNITE.

Silice	47,567
Alumine	29,647
Chaux	9,060
Peroxyde de fer	3,575
Magnésie	0.400
Soude	7,600
Eau	1,980
	99,829

(THOMSON, *Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 753.)

C

Fèves dépouillées de leur enve-

.....	53,10
végétale	16,70
.....	10,94
.....	7,75
ouge	2,01
.....	0,90
.....	5,28
	96,65

. *Tr. de Ch.* de Berzelius.)

.....	54,5	48,5
u soluble	34,0	36,5
.....	6,5	8,0
mine et sable	5,0	7,0
	100,0	100,0

Gehl., t. IV, p. 369.)

Bombay

.....	109
.....	68
.....	13
soluble, formée de sable et	
.....	10

Bengale.

.....	97
.....	73
.....	16
née de chaux et d'alumine.	14
	400

: Thénard.)

E. $C^{4}H^{6}As$.

	Calc.	Tr.	
.....	23,15	22,30	22,23
.....	5,67	5,48	5,33
.....	71,18	71,29	71,00
ygène.	0,00	0,93	1,44
	100,00	100,00	100,00

c. et ind., t. IX, p. 203.)

CACOTHÉLINE. $C^{21}H^{11}Az^{2}O^{10}$.

	Tr.		Calc.	
Carbone	51,3	51,5	252	51,4
Hydrogène	4,6	4,4	22	4,5
Azote	11,2	11,2	56	11,4
Oxygène	32,9	32,9	160	32,7
	100,0	100,0	490	100,0

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXII, p. 464.)

CADMIES.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Oxyde de zinc	86,6	91,0	87,0	93,5	92,5
Id. de plomb	8,8	5,1	4,9	»	1,0
Protoxyde de fer	3,0	1,6	3,6	3,5	3,5
Sable	1,0	1,8	3,1	»	3,0
Charbon	»	1,0	0,6	1,0	»
	99,4	100,5	99,5	98,0	100,0

(1) C. de Niederbrun. — (2) (3) C. de Namur. — (4) C. d'Andram. — (5) C. de Liége.

(*T. des Essais* de BERTHIER, t. II, p. 592.)

CADMIUM.

Cd. Éq^{t} 696,77. D. 8,604—8,6944.

CADMIUM. Genre minéralogique. Voyez l'espèce CADMIUM SULFURÉ.

CADMIUM SULFURÉ. CdS.

Syn. : *Greenockite.*

Cadmium	77,59
Soufre	22,41
	100,00

(JAMESON et CONNEL, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. II, p. 638.

CAFÉ.

Huit onces de café non brûlé contiennent environ :

	Onces.	Gros.	Grains.
Mucilage	1	»	»
Résine	»	1,0	»
Matière extract. color.	»	1,0	»
Acide gallique	»	3,5	»
Parenchyme	5	3,5	»
Albumine végétale	»	»	10
Principe aromatique	»	»	»

(CADET, *Ann. de Ch.*, t. LVIII, p. 271.)

CAFÉ.

Albumine coagulable par la chaleur.
Principe amer jaune, azoté.
Huile.
Matière verte composée d'albumine et du principe amer.

(ARMAND SÉGUIN, *Ann. de Ch.*, t. XCII, p. 20.)

CAFÉ.

	(1)	(2)
Résine	74	68
Extractif	320	310
Gomme	130	144
Matière fibreuse	1335	1386
Perte	61	12
	1920	1920

(1) C. du Levant. — (2) C. Martinique.

(DERMANT, *Syst. de Ch.* de Thomson, t. IV, p. 300.)

CAFÉ Cendres.

Silice	2,95
Acide carbonique	15,27
Acide phosphorique	11,24
Chlore	1,01
Oxyde ferrique	0,55
Chaux	3,58
Magnésie	9,01
Potasse	12,11
Soude	12,20
Charbon et perte	2,08
	100,00

(LEVY, *R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 71.)

CAFÉ.

Cellulose	34,000
Eau hygroscopique	12,000
Substances grasses	10,000
Glucose, dextrine	15,500
A reporter...	71,500

Report...	
Acide végétal indéterminé, légumine, caséine, glutine	
Chloroginate de potasse et de caféine	
Organisme azoté	
Caféine libre	
Huile essentielle concrète, insoluble	
Essence aromatique fluide, à odeur suave, moins soluble à l'air	
Substances minérales : potasse, chaux, magnésie; acides phosphorique, silicique; traces de chlore	

(PAYEN, *R. sc. et ind.*, t. XXVII, p. 80.)

CAFÉINE. $C^{16}H^{10}Az^4O^4$.

Syn. : *Théine ; guaranine.*

	(a)	(b)
Carbone	49,96	50,85
Hydrogène	5,32	5,08
Azote	29,28	30,06
Oxygène	15,44	14,01
	100,00	100,00

	(d)
Carbone	46,51
Hydrogène	4,81
Azote	27,14
Oxygène	21,54
	100,00

(a) MULDER, *Répert. de Ch.*, t. I, p. 141. — (b) *C. R.*, t. XXIII. — (c) WOEHLER, *Ann. de C Ph.*, t. XLIX, p. 305. — (d) DUMAS et PE *id.*, t. XXIV, p. 191. — (e) Calculé.

CAFÉINE. Guaranine.

Carbone	49,494	49,887
Hydrogène	5,135	5,145
Azote	29,348	29,084

(MARTIUS, *R. sc. et ind.*, t. III, p. 300.)

CAILLOU. Voy. SILEX.

CALAGUALA. Racine.

Grande quantité de matière ligneuse
Substance gommeuse qui tient le rang pour la quantité.
Résine rouge, amère et âcre, qui troisième rang.
Matière sucrée encore abondante.
Substance amylacée.
Matière colorante.
Un peu d'acide — malique ?
Assez grande quantité de muriate tasse.
Chaux et silice.

(VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. LV, p. 20.)

›y. TURQUOISE.

Voy. ZINC CARBONATÉ.

Voy. TRÉMOLITE.

/oy. CHAUX CARBONATÉE.

SULFATE DE STRON-

›ntiane	83,27
ux	16,73
	100,00

e Min. par Dufrénoy, t. II, p. 206.)

E. Voy. AGATE.

calcite.

gerhaüsen.

chaux	96,40
ux	1,90
et de manganèse	1,30
	99,60

Min. de Dufrénoy, t. II, p. 209.)

TIQUES.

	(a)	(b)
sique	»	2,2
	8,3	10,3
e	16,7	19,5
	16,7	20,0
	16,7	20,0
	8,3	10,0
›ue	16,7	18,0
	16,6	»
	100,0	100,0

r. de Ch. de Berzelius. — (b) Wun-

iculation du genou.

›ue	34,20
›que	2,12
monique	7,86
	14,12
›les	32,53
	6,80
	2,37
	100,00

p. ann. de Berzelius, 1844.)

›ES.

	85
	15
	100

h., t. V, p. 186.)

CALCULS BILIAIRES.

Acide stéarique uni à un peu d'acide oléique	9,35
Chaux	1,17
Soude avec des traces de chaux	0,05
Matière colorante jaune de la bile	0,86
Bile épaisse	0,60
Mucus	1,24
Perte	0,53
	13,80

(TAYLOR, *J. de Ch. médic.*, 2e série, t. VI, p. 540.)

CALCULS BILIAIRES.

Cholestérine	94,95
Matière colorante jaune de la bile	1,41
Carbonate de chaux	1,00
Picromel	2,43
Huile volatile et perte	0,21
	100,00

(KOMINCK, *Inst.*, 1836.)

Calcul trouvé dans la vésicule biliaire d'une femme.

Matière animale, analogue au mucus ou plutôt à l'albumine	10,81
Carbonate de chaux	72,70
Phosphate de chaux	13,54
Oxyde de fer, matière grasse et colorante de la bile, et perte	2,98
	100,00

(BAILLEY et HENRY fils, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIV, p. 443.)

CALCULS BILIAIRES.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Cholestérine	56	81,25	69,76	81,77
Résine biliaire	8	3,12	5,66	3,83
Mat. colorante	15	9,38	11,28	7,57
Albumine coagulée	9	»	»	»
Mucus	12	6,25	13,20	»
Albumine soluble, mucus et sels	»	»	»	3,63
	100	100,00	99,90	96,80

(a) GLAUBE, *T. de Ch.* de Dumas, t. VIII, p. 595. — (b) (c) (d) BRANDES.

CALCUL excrété par l'anus d'une personne d'un tempérament bilieux.

Cholestérine	0,04
Matière jaune de la bile	0,70
Picromel	0,06
Bile	0,08
Matière résineuse verte	0,05
Phosphate de chaux et de magnésie	0,03
Oxyde de fer et perte	0,04
	1,00

(JOYEUX.)

CALCUL très-gros trouvé dans le canal de Sténon d'un âne.

Eau	3,6
Principes solubles de la salive (soude, matière animale soluble dans l'alcool, hydrochlorate, sulfate, chaux, etc.)	1,0
Matière animale analogue au mucus.	6,4
Phosphate de chaux et traces d'oxyde de fer	3,0
Sous-carbonate de chaux	85,1
	99,1

(LASSAIGNE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXX, p. 335.)

CALCUL BILIAIRE d'une truie.

Cholestérine	6,00
Résine blanche	44,95
Bile	3,60
Matière animale et résine verte altérée	45,45
	100,00

(LASSAIGNE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXI, p. 222.)

CALCULS BILIAIRES.

Perte par la dessiccation	4,878	19,179	3,263
Cendres	0,588	6,779	1,578
Matière soluble dans l'eau et perte	8,240	10,139	5,014
Cholestérine	82,815	8,250	82,274
Graisse saponifiable.	1,499	2,700	1,113
Résidu soluble dans l'ammoniaque	0,457	1,116	0,695
Résidu insoluble dans l'ammoniaque	1,553	52,837	6,063

CALCULS BILIAIRES.

Perte par la dessiccation	2,886	1,974	2,795
Cendres	0,497	2,145	0,279
Matière soluble dans l'eau et perte	7,557	3,792	10,472
Cholestérine	78,058	84,948	76,902
Graisse saponifiable.	4,272	2,095	7,513
Résidu soluble dans l'ammoniaque	0,517	0,127	0,834
Résidu insoluble dans l'ammoniaque	6,213	4,719	1,205

(HEIN, *Ann.* de Millon et Reiset, 1848, p. 451.)

CALCULS INTESTINAUX des chevaux.

Acide phosphorique.
Acide sulfurique.
Ammoniaque.
Magnésie.
Alumine.
Oxyde de fer.
Globules de silice soudés par du gluten.

(GIOBERT, *Ann. de Ch.*, t. XII, p. 69.)

CALCUL INTESTINAL d'un cheval

Phosphate de magnésie	
— d'ammoniaque	
Eau	

(FOURCROY, *Ann. de Ch.*, t. XVI, p.

CALCUL trouvé dans le rectum

Magnésie blanche	
Acide phosphorique	
Ammoniaque	
Eau	
Matière animale	

(BARTHOLDI, *Ann. de Ch.*, t. XXIII,

CALCUL INTESTINAL d'un cheva

Huile résineuse	obtenus p
Chlorure alcalin	cool.
Sel calcaire soluble	
Phosphate de chaux	
Sulfate de chaux, quantité ir minée	
Mucus animal détruit par la nation	
Eau	

(GUIBOURT, *R. sc. et ind.*, t. XIV,

CALCULS INTESTINAUX de chev

Matière verte de la bile
Matière brune azotée
Phosphate de chaux
Phosphate ammoniaco-magné basique cristallin
Chlorure de sodium, traces
Humidité et perte

(O. HENRY, *J. de Pharm.*, t. XIX, p

CALCULS INTESTINAUX d'un ch son.

Eau d'interposition	
Phosphate ammoniaco-magn	
Id. de chaux	
Matière animale coagulée, i dans les acides et dans l'ea	
— soluble dans l'eau consis albuminate de soude, sel m	
M. extractives solubles dans l	
M. grasse soluble dans l'éth	
Perte	

(GIRARDIN, *J. de Ch. méd. et de* t. VII, p. 234.)

LIVAIRES d'un âne.

onate de chaux	94,6
phate de chaux	4,8
imal	3.6
	100,0

(Journ. de Pharm., t. XI, p. 462.)

LIVAIRES d'un cheval.

de chaux	85,52
de magnésie	7,56
de chaux	4,40
de magnésie	0,04
e soude, des traces	
ganique azotée	2,48
	100,00

(J. de Pharm., t. XI, p. 469.)

LIVAIRES.

de chaux	84
de chaux	3
nimale	9
	3
	1
	100

(Ann. de Ch. et de Ph., t. XIX, p. 175.)

LIVAIRES du cheval et de l'âne.

calcique	80,50	87,5
calcique	2,50	2,9
magnésique	0,25	0,6
ique	0,70	»
nganique	0,30	»
ine	1,00	0,5
sodique	1,75	0,9
animales solubles au	8,60	7,0
nimales insolubles au	4,40	»
	100,00	99,4

(T. de Ch. de Berzelius.)

LIVAIRES de l'homme.

neutre de chaux	0,94
imale probablement formée ine et de mucus salivaire	0,04
	0,02
	1,00

(Pharm., t. XXV, p. 776.)

LIVAIRES de l'homme.

de chaux	75
de chaux	20
imale et perte	5
	100

(urn. de Pharm., décembre 1827, p. 626.)

CALCULS URINAIRES.

Substance huileuse en quantité considérable.
Ammoniaque un peu.
Phosphate de chaux.

(WESTRUMB, Ann. de Ch., t. VI, p. 26.)

CALCULS URINAIRES. La pierre des reins a produit à la distillation une grande quantité de gaz hydrogène carboné, de carbonate ammoniacal, d'huile, d'une espèce de graisse et un résidu. La pierre de la vessie a donné du gaz hydrogène carboné, du carbonate ammoniacal, un peu d'huile et un résidu charbonné, qui après avoir été calciné à feu ouvert, a laissé du carbonate de chaux. La pierre de la vessie, traitée avec de l'acide nitrique, a donné de l'acide oxalique.

(Ann. de Ch., t. XII, p. 112.)

CALCULS URINAIRES. Les calculs rénaux ou vésicaux de l'homme sont formés par le dépôt et la cristallisation d'un acide particulier connu sous le nom d'acide lithique (acide urique) : on trouve souvent à leur surface et dans leurs cavités des cristaux brillants réguliers de phosphate ammoniacal et de phosphate de soude, avec un peu de chaux.

(FOURCROY, Ann. de Ch., t. XVI, p. 94 et 118.)

CALCULS URINAIRES.

Acide urique.
Urate d'ammoniaque.
Phosphate ammoniaco-magnésien.
Oxalate de chaux.
Silice.

(FOURCROY et VAUQUELIN, Ann. de Ch., t. XXX, p. 59.

CALCULS URINAIRES.

Phosphate de chaux	17,35
Acide nitrique	75,33
Matière animale	6,32
Silice	1,00
	100,00

(WURZER, Ann. de Ch., t. LX, p. 313.)

CALCULS URINAIRES.

Urate sodique	9,77
Sous-phosphate calcique	34,74
Phosphate ammoniaco-magnésique	38,35
Carbonate calcique	3,14
Carbonate magnésique	2,55
Albumine	6,87
Eau et perte	4,58
	100,00

(LINDBERGSON, T. de Ch. de Berzelius.)

CALCULS URINAIRES.

Oxyde cystique	97,5
Phosphate et oxalate de chaux	2,5
	100,0

(LASSAIGNE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIII, p. 330.)

CALCULS URINAIRES.

Magnésie	51,00
Silice	20,00
Phosphate de fer	21,84
Carbonate de magnésie	4,00
Perte	3,16
	100,00

(ALEMANIE, *Syst. de Ch.*, par Thomson, t. IV, p. 642.)

CALCULS URINAIRES.

Acide urique	1,0
Urate d'ammoniaque	4,0
Phosphate d'ammoniaque	0,5
Oxalate de chaux	1,5
Matière animale	2,0
Perte et humidité	1,0
	10,0

(LAUGIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXVI, p. 217.)

CALCULS URINAIRES.

Oxalate de chaux	82,00
Phosphate de chaux	15,50
Matière animale	2,50
	100,00

(CAVENTOU, *Jour. de Pharm.*, t. XVI, p. 751.)

CALCULS URINAIRES.

Acide urique et urate d'ammoniaque	8,65
Oxalate de chaux, magnésie et fer	1,30
Matière organique	0,25
Matière grasse et perte	0,40
	10,60

CALCULS URINAIRES.

Phosphate de magnésie et d'ammoniaque	8,95
Matière grasse résineuse	0,20
Matière animale et fer	0,60
Acide oxalique et silice	des traces.
Perte	0,25
	10,00

CALCULS URINAIRES.

Phosphate d'ammoniaque et de magnésie	7,40
Phosphate de chaux	3,12
Matière animale et colorante	0,35
Silice et eau de cristallisation, des traces	
Perte	0,13
	11,00

CALCULS URINAIRES.

Phosphate d'ammoniaque et de magnésie	
Oxalate de chaux	
Phosphate de chaux	
Matière animale grasse et résin	
Fer et perte	

(LOUIS HOPFE, *Journ. de Pharm.*, t.)

CALCULS URINAIRES.

Phosphates terreux	
Oxalate calcique	
Carbonate calcique	
Acide urique libre	
Acide urique mélangé	

(SEMMOLA, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1

CALCUL RÉNAL.

Phosphate ammoniaco-magnésie	
— de soude	
Chlorure de sodium	
Hydrochlorate d'ammoniaque	
Silice	
Matière albumineuse	
— animale soluble dans l'é	
Perte	

(KONINCK, *Inst.*, 1836.)

CALCUL URINAIRE trouvé dans la femme.

Matière organique brune, onct soluble dans l'éther	
Matière organique brune solubl l'alcool	
soluble dans l'acide hydrochl	
Matière fibreuse servant de li calcul	
Phosphate de chaux	
Phosphate ammoniaco-magnési	
Urate acide d'ammoniaque	
Hydrochlorate de soude	
Peroxyde de fer	
Acide urique	
Perte	

(HENRY fils, *Journ. de Pharm.*, t. XI,

CALCUL URINAIRE ferrugineux prov femme.

Oxyde rouge de fer	
Alumine	
Silice	
Chaux	
Eau	
Perte	

(BOUSSINGAULT, *Journ. de Pharm.*, t.)

URINAIRES.

	(1)	(2)
3.	0,500	0,0625
	0,250	0,0625
e de chaux	1,250	traces.
de chaux	0,750	»
e de magnésie	1,037	0,7500
le soude	0,125	»
fer et trace d'oxyde		
nique	0,750	»
de vessie et perte	0,338	»
te ammoniaco-ma-		
n	»	0,2500
	5,000	

e jeune femme. — (2) C. d'un homme.

nuaire de Milon et Reiset, 1847, p. 704.)

RINAIRE d'un cheval.

e de chaux	68
te de chaux	32
	100

Y, *Ann. de Ch.*, t. XVI, p. 96.)

RINAIRE d'une petite chienne.

te ammoniaco-magnésien.
te de chaux.
animale membraniforme.

nzoïque.

PREVOST, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VI,

RINAIRE d'un cochon.

te ammoniaco-magnésien	99,5
nimal	00,4
	99,9

U, *Journ. de Pharm.*, t. XI, p. 465.)

URINAIRES.

sphate de chaux.
te de chaux.
animale.
lorate de soude.
te d'ammoniaque.
es d'oxyde de fer ou de manganèse.

de Munich, *Journ. de Pharm.*, t. XXIV,
)

RINAIRE d'une tortue de mer.

te calcique	56,19
te calcique	3,04
te magnésique	1,10
A reporter	60,33

Report	60,33
Acide silicique en grains transparents	4,76
Sels solubles dans l'eau	1,91
Matière organique insoluble	13,00
Eau	20,00
	100,00

(LASSAIGNE, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846.)

CALCUL URINAIRE vésical de tortue.

Acide urique	72,4
Ammoniaque	13,0
Chaux	1,0
Principes solubles dans l'eau	
Sels alcalins	13,6
	100,0

(LASSAIGNE, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 543.)

CALCULS URINAIRES de différents animaux.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Phosphate de chaux	76	45	60	72
Carbonate de chaux	22	10	10	20
Phosphate de magnésie et d'ammoniaque	»	28	»	»
Matière animale	»	15	»	8
Perte	2	2	»	»
	100	100	100	100

	(5)	(6)	(7)	(8)
Phosphate de chaux	64	80	10	39
Carbonate de chaux	»	20	90	42
Phosphate de magnésie et d'ammoniaque	30	»	»	»
Matière animale	6	»	»	19
	100	100	100	100

(1) (2) (3) C. de cheval. — (4) C. de mouton. — (5) (6) C. de chien. — (7) C. de cochon. — (8) C. de lapin.

(BRANDES, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. IV, p. 652.)

CALCULS URINAIRES.

	(1)	(2)
Substance huileuse soluble dans l'éther	2,0	»
Substance brune soluble dans l'alcool	10,0	»
Corps extractifs solubles dans l'eau, plus des hydrochlorates et sulfates et mucosité de vessie	14,0	»
Phosphate de chaux	32,0	14,8
— de magnésie	16,0	»
A reporter	74,0	14,8

(1) Calcul urinaire d'un cheval arabe, par LANDERER. — (2) Concrétion urique d'un bœuf, par HERRLEIN.

Report....	71,0	14,8
Carbonate de chaux.....	18,0	50,3
— de magnésie.....	9,0	»
Traces de silice et perte.....	2,0	»
Magnésie.....	»	8,4
Acide carbonique.....	»	4,5
Substances organiques.....	»	17,0
Eau.....	»	5,0
	100,0	100,0

(*Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 707.)

CALCULS. Pierre urinaire trouvée dans un pélican tué en Grèce.

Acide urique et urate d'ammoniaque.	84,0
Phosphate de chaux et de magnésie..	3,0
Carbonate de chaux.....	8,0
Substance jaune grasse soluble dans l'éther.....	2,0
Corps amers extractifs et solubles en partie dans l'eau, en partie dans l'éther.....	2,0
Chlorures.....	4,0
	100,0

(LANDERER, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 707.)

CALCULS URINAIRES et intestinaux.

Acide urique avec traces d'oxalate de chaux.....	78,64	78,36
Potasse.....	10,42	13,19
Ammoniaque.....	3,10	3,09
Chaux.....	1,89	1,49
Magnésie.....	0,00	0,29
Phosphate de chaux.....	0,32	0,02
Matière animale.....	2,73	0,43
Eau.....	1,67	1,80
Sulfate de soude et chlorure de sodium.....	traces.	»
	98,77	98,67

(TAYLOR, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 705.)

CALCULS DIVERS. Concrétions trouvées dans les entrailles d'une sole.

Phosphate de chaux et de magnésie (en grande partie).
Phosphate d'ammoniaque (très-peu).

(VAUQUELIN.)

CALCULS DIVERS. Concrétions trouvées dans les glandes maxillaires d'un éléphant mort.

Carbonate de chaux (en grande partie).
Phosphate de chaux.
Matière animale (servant de ciment).

(*Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VI, p. 399.)

CALCULS DIVERS. Concrétion formé ventricule droit du cerveau d'u

Cholestérine.....
Matière membraniforme et albu neuse.....
Sous-phosphate de chaux.....

(LASSAIGNE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXI

CALCUL qui s'était formé dans l homme aveugle.

Graisse claire, gluante.....
Sel marin avec une matière ani soluble.....
Mucus.....
Phosphate calcique.....
Carbonate calcique.....
Carbonate magnésique.....
Oxyde ferrique.....
Eau.....

(WURZER, *Tr. de Ch.* de Berzelius.)

CALCUL nasal d'une femme âgée d

Phosphate calcique.....
Carbonate calcique.....
Sel marin.....
Matières animales.....
Eau.....

(BRANDES, *T. de Ch.* de Berzelius.)

CALCUL que rendit par le nez une sujette à de fréquents maux de t

Matière animale qui se réduisit mucus, albumine, fibrine, ext de viande et graisse.....
Phosphate calcique.....
Carbonate calcique.....
Carbonate magnésique.....

(GEIGER, *T. de Ch.* de Berzelius.)

CALCUL. Concrétion de l'aorte.

Acide urique.....
Matière animale.....
Phosphate de chaux.....
Carbonate de chaux.....
— de magnésie.....

(LANDERER, *Annuaire* de Millon et Re p. 466.)

ification trouvée sur un cœur

tilagineuse et phosphate de chaux
ès à parties égales, avec un peu
nate de chaux.

ch., t. V, p. 159.)

ification trouvée sur le cœur d'un

male membraneuse.....	8,3
le chaux.....	66,7
de chaux.....	25,0
	100,0

ch., t. V, p. 155.)

péricarde.

anique dont une portion se
t et se convertissait en colle
ction dans l'eau, et consis-
iablement en tissu de la
ne séreuse, tandis qu'une
it soluble dans la potasse
, et fut considérée comme

mine coagulée.....	24,3
hate calcique.....	65,3
magnésique.....	6,5
ique et un peu de sulfate	4,0
	100,1

OBINET, *T. de Ch.* de Berzelius.)

ncrétion du péritoine.

magnésique.....	10,320
magnésique.....	27,660
calcique.....	34,000
.....	4,170
soluble dans l'eau.....	1,670
soluble dans l'eau bouil- ec un peu de gypse.....	6,670
.....	15,000
	99,490

. *ann.* de Berzelius, 1841.)

sification trouvée dans les veines
rus de femme.

mbraneuse et phosphate de chaux,
rès parties égales, avec peu de
e de chaux, et des traces d'hy-
ates.

ch., t. V, p. 126.)

CALCUL qui s'était formé à la partie utérine du placenta d'une femme.

Fibrine avec un peu de graisse de tissu cellulaire et albumine....	46,1645
Phosphate calcique avec des traces de magnésie.....	43,6709
Carbonate calcique.....	3,1646
Eau.....	7,0000
	100,0000

(WIGGERS, *T. de Ch.* de Berzelius.)

CALCUL de la prostate.

Sous-phosphate calcique.....	84,5
Carbonate calcique.....	0,5
Matière animale se comportant comme de l'albumine coagulée et combinée avec de l'albumine coagulée, etc., combinée avec du sous-phosphate calcique.....	15,0
	100,0

(LASSAIGNE, *T. de Ch.* de Berzelius.)

CALCUL trouvé dans un poumon.

Carbonate de chaux.....	82
Matière animale et eau.....	18
	100

(CRAMPTON, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. IV, p. 630.)

CALCUL. Concrétion molle trouvée dans un sac particulier de la pulpe cérébrale d'un aliéné.

Graisse blanche.....	6,0
Albumine à moitié concrète.....	17,0
Matière cartilagineuse, insoluble dans la potasse.....	18,0
Sels à base d'ammoniaque, de potasse, de soude et de chaux environ.....	2,0
Eau.....	57,0
	100,0

(JOHN, *Écrits ch.*, t. V, p. 102.)

CALCUL. Concrétion trouvée dans un goître de vache.

Matière animale et eau.....	35,0
Phosphate de chaux.....	61,0
Carbonate de chaux avec des traces de carbonate et de phosphate de magnésie.....	4,0
	100,0

(PROUST, *Ann.* de Thomson, t. XIV, p. 233.)

CALICHE. Voy. SOUDE NITRATÉE DU PÉROU.

CALIPHITE.

Oxyde ferrique	28,80	28,79
Hyperoxyde manganique	28,13	30,96
Eau	19,01	18,98
Acide silicique	12,10	12,19
Oxyde zincique	6,30	9,06
Chaux	2,55	
Acide titanique	1,20	»
Alumine	0,60	»
Magnésie	0,70	»
	99,39	99,98

(IVANOFF, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846.)

CALOMEL. Voy. PROTOCHLORURE DE MERCURE.

CALP de Miltown.

Carbonate de chaux	68,0
Silice	18,0
Alumine	7,5
Oxyde de fer	2,0
Charbon et bitume	3,0
Eau	1,5
	100,0

(WALTER STEPHENS, *Journ. des Mines*, novembre 1813, p. 349.)

CALSTRON-BARYTE.

	Tr.	Calc.
Sulfate de baryte	65,55	65,22
Carbonate de strontiane	22,30	20,61
— de chaux	12,50	14,27
	100,35	100,10

(SHÉPARD, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. II, p. 195.)

CAMOMILLE (Anthemis pyrethrum).

Résine molle et âcre	1,7
Extrait amer	11,7
Gomme	20,0
Inuline	40,0
Ligneux contenant des matières solubles dans la potasse	25,0
Eau et perte	1,6
	100,0

(JOHN, *Ecrits ch.*, t. IV, p. 125.)

CAMPÊCHE.

Huile volatile.
Acide acétique.
Carbonate de potasse.
Muriate de potasse.
Sulfate de potasse.
Alumine.
Oxyde de fer.
— de manganèse.
Chaux.
Acide sulfurique.
Hématine ou matière colorante rou
Substance résineuse ou huileuse e
naison avec la précédente.
Oxalate de chaux.
Matière végéto-animale.

(CHEVREUL, *Ann. de Ch.*, t. LXXXI, p. 12

CAMPHÈNE. $C^{8}H^{8}$.

Carbone	87,30	87,29
Hydrogène	12,82	12,72
	100,12	100.01

Carbone	87,24
Hydrogène	12,69
	99,93

(CLAUSS, *R. sc. et ind.*, t. IX, p. 193.)

CAMPHOGÈNE. $C^{20}H^{16}$.

Syn. : *Camphène.*

	(a)	(b)	(c)
Carbone	382,6	88,5	88,18
Hydrogène	50,0	11,5	11,52
	432,6	100,0	

(a) Calculé. — (b) DUMAS. *Ann. de Ch.* t. L, p. 231. — (c) OPPERMANN, *id.*, t. LII (d) DELALANDE, *id.*, 3e série, t. I, p. 368.

CAMPHOLATE D'ARGENT.

$AgO,C^{20}H^{17}O^{3}$.

	Tr.	C
Carbone	43,6	1530,4
Hydrogène	6,2	212,5
Argent	38,6	1351,6
Oxygène	11,6	400,0
	100,0	3494,5

(DELALANDE.)

CAMPHOLATE DE CHAUX.

$CaO,C^{20}H^{17}O^{3},HO$.

	Tr.		
Carbone	57,7	60,75	1530,
Hydrogène	9,0	9,00	224,
Oxygène	19,1	16,05	400,
Chaux	14,2	14,20	356,
	100,0	100,00	2511,

CAMPHOLÈNE. $C^{8}H^{8}$.

	Calc.		
Carbone	344,34	87,4	87,
Hydrogène	50,00	12.6	12,
	394,34	100,0	100,

(DELALANDE.)

)LONE. $C^{19}H^{17}O$.

	Tr.	Calc.	
... .	82,8	1453,8	82,3
ne.....	11,6	212,5	12,0
.....	5,6	100,0	5,7
	100,0	1766,3	100,0

DE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. I,

)RANILATE D'ARGENT.

$C^{32}H^{20}AgAzO^{6}$.

	Tr.	Calc.	
.....	28,5	108	28,27
.....	»	192	»
ne.....	»	20	»
.....	»	14	»
.....	»	48	»
		382	

T, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXIV,

)RANILE.

$C^{32}H^{19}AzO^{4}$.

	Tr.	Calc.	
.....	74,3	192	74,7
ie.....	7,4	19	7,4
.....	»	14	»
.....	»	32	»
		257	

T, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXIV,

)RATES D'AMMONIAQUE.

TE ACIDE.

$2AzH^{3},3C^{10}H^{7}O^{3}+3HO$.

	Calc.		Tr.
.....	1146,56	54,31	53,57
ie.....	187,19	8,86	8,97
.....	177,03	8,38	8,51
.....	600,00	28,45	28,95
	2110,78	100,00	100,00

TE NEUTRE.

	Tr.	Calc.
draté.....	100,00	100,00
ique.....	17,10	16,97

I, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIV, p. 158.)

CAMPHORATE DE CHAUX.

Chaux.....	43
Acide camphorique.....	50
Eau.....	7
	100

(BOUILLON-LAGRANGE, *Ann. de Ch.*, t. XXVII, p. 24.)

CAMPHORATE DE CUIVRE.

	Tr.	Calc.
Acide anhydre.....	100,00	100,00
Bioxyde de cuivre.....	42,89	43,03

(MALAGUTI, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIV, p. 159.)

CAMPHORATES D'ÉTHYLE.

CAMPHORATE NEUTRE. Voy. ÉTHER CAMPHORIQUE.

CAMPHORATE ACIDE. Voy. ACIDE CAMPHOVINIQUE.

CAMPHORIDE. Voy. BENZOÏNE.

CAMPHORYLE. $C^{10}H^{7}O$.

	Calc.		Tr.
Carbone.....	382,18	80,1	80,0
Hydrogène.....	43,68	9,4	9,7
Oxygène.....	50,00	10,5	10,3
	475,86	100,0	100,0

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXV, p. 330.)

CAMPHOVINATE D'ARGENT.

$2C^{10}H^{8}O^{3},C^{4}H^{5}O,AgO$.

Acide.....	100,00	2770,77
Oxyde d'argent.....	52,39	1451,60

(MALAGUTI, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIV, p. 166.)

CAMPHRE. $C^{10}H^{8}O$.

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	74,38	77,38	382.6
Hydrogène.....	10,67	11,14	50.0
Oxygène.....	14,61	11,48	50.0
Azote.....	0,34	»	»
	100,00	100,00	482,6

	(d)	(e)
Carbone.....	79,18	81,763
Hydrogène.....	10,36	9,702
Oxygène.....	10,46	8,535
	100,00	100,000

(a) TH. DE SAUSSURE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIII, p. 277. — (b) (c) (d) URE, *id.*, t. XXIII, p. 281. — (e) LIEBIG, *id.*, t. XLVII, p. 100.

Camphre.

Carbone	78,54	80,10	78,54
Hydrogène	10,35	10,52	10,42
Oxygène	11,11	9,38	11,37
	100,00	100,00	100,00

Carbone	»	79,50
Hydrogène	10,41	10,46
Oxygène	»	10,04
		100,00

(Dumas, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. L, p. 227.)

Camphre.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone	79,01	79,05	79,02	78,3
Hydrogène	10,51	10,52	10,57	10,8
Oxygène	10,48	10,43	10,41	10,9
	100,00	100,00	100,00	100,0

(*a*) Laurent, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIII, p. 210. — (*b*) (*c*) Dumas et Stass, *id.*, 3e série, t. I, p. 49. — (*d*) Gerhardt, *id.*, 3e série, t. VII, p. 290.)

CAMPHRE ARTIFICIEL. $C^{20}H^{17}Cl$.

Carbone	72,80723	72,80723
Hydrogène	9,47942	8,98047
Chlore	17,71335	18,21260
	100,00000	100,00000

(Oppermann, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLVII, p. 237.)

Camphre artificiel de citron.

	Tr.		
Carbone	57,96	58,09	57,97
Hydrogène	8,71	8,54	8,51
Chlore	33,33	33,37	33,52
	100,00	100,00	100,00

(Dumas, *Ann. de Ch. et de Ph.*, p. 405.)

Camphre de citron. $C^{10}H^{9}Cl$.

	(1)	(2)	(3)
Carbone	57,2	57,7	57,4
Hydrogène	8,7	8,8	8,8
Chlore	34,1	33,7	33,8
	100,0	100,2	100,0

	(4)	(5)	(6)
Carbone	57,3	57,5	57,2
Hydrogène	8,7	8,7	8,6
Chlore	34,0	33,8	34,2
	100,0	100,0	100,0

(1) (2) *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXVII, p. 86.—(3) *Id.*, p. 92.—(4) (5) Camphre d'élémi, *id.*, t. XXVII, p. 90. — (6) Calculé.

Camphre artificiel de térébenthine

	Tr.			
Carb.	70,5	70,0	60,7	7[illegible]
Hydr.	9,8	9,7	9,9	1[illegible]
Chlore	19,7	20,3	19,4	1[illegible]
	100,0	100,0	100,0	10[illegible]

Carbone	382
Hydrogène	53
Chlore	110
	546

(Dumas, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LII, [illegible]

Camphre de térébenthine et cl

$C^{20}H^{12}Cl^{4}$.

	Tr
Carbone	44,9
Hydrogène	4,8
Chlore	50,9
	99,9

(Deville, *Rapp. ann.* de Berzelius, 184[illegible]

CAMPHRONE. $C^{30}H^{21}O$.

	T
Carbone	85,
Hydrogène	10,
Oxygène	3,
	100,

(Fremy, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIX, [illegible]

CANAANITE.

Silice.....
Alumine.....
Protoxyde de fer.....
Id. de chaux.....
Magnésie.....
Acide carbonique.....

(Dana, *Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III [illegible]

CANCER de la lèvre.

Substance protéineuse.....
Albumine soluble.....
Glutine.....
Matières extractives.....
Graisse.....
Eau.....

sur 100 parties :

sodique	10,08
odique	2,04
tes alcalins avec carbonate	63,88
tes terreux avec fer	24,00
	100,00

rchiv F. physiol. Heilkunde, v. Roder, u. rlich IV, Jahrg IV, Heft. S. 536-581.)

INITE.

,SiO^3) + 2NaO, SiO^3 + CaO, CO^2.

	(a)	(b)
	40,59	40,26
	28,29	28,24
	7,06	6,34
	17,38	17,66
	0,57	0,82
le chlore	6,38	6,38
	100,27	99,70

	(c)	(d)	
	39,11	40,58	
	28,98	28,57	
	8,03	20,20	
	17,65	3,50	
rbonique	»	6,40	
e chlore	6,23	0,89	protox. fer. — mangan.
	100,00	100,14	

G. Rose. — (c) Scheerer. — (d) Hermann, de Millon et Reiset, 1846, p. 263.

RE de Litchfield.

	37,42	37,89	37,84	37,20
	27,70	27,39	28,26	27,59
de anèse	0,86	0,64		
e fer.	trac.	trac.	trac.	0,27
	3,91	3,88	3,82	5,26
	20,98	21,24	20,94	20,46
	0,67			0,50
	trac.	»	»	»
rbon.				
	8,77	8,77	8,77	9,20

Y, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848,)

RE. Stroganowite.

	40,58
	28,57
	20,20
	3,50
rbonique	6,40
le fer et de manganèse	0,89
	100,14

, *R. sc. et ind.*, t. XXI, p. 174.)

CANDITE. Voy. Spinelle.

CANNE A SUCRE.

Canne a sucre de Malaga.

Principe aromatique particulier au rhum.
Matière extractive.
Sucre ordinaire.
Sucre incristallisable.
Gomme.
Amidon vert.
Acide malique et sulfate de chaux.

(Proust, *Nouv. J. de Gehl.*, t. II, p. 88.)

Canne a sucre. Vesou.

Eau	3133,00
Sucre cristallisé	832,00
Résidu incristallisable sec	30,00
Cérine	0,30
Cire verte	1,06
Matière organique particulière	1,61
Albumine sèche	0,30
	3998,27

(Plagne, *C. R.*, t. X.)

Canne a sucre. Vesou de la canne créole.

	(1)	(2)
Matières solides	21,2	21,3
Eau	78,8	78,7
	100,0	100,0

(1) C. de Cuba. — (2) C. d'Otalti.

	(1)	(2)
Sucre	209,4	209,0
Eau	788,0	787,0
Sels minéraux	1,4	1,7
Autres prod. organ	1,2	2,3
	100,0	100,0

(1) C. de Cuba. — (2) C. d'Otalti.

Canne fraîche créole.

	(1)	(2)
Eau	65,9	72,1
Sucre et matières organiques et inorganiques	17,7	18,0
Ligneux	16,4	9,9
	100,0	100,0

(1) C. de Cuba. — (2) C. d'Otalti.

(Péligot, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XI, p. 40.)

CANNE A SUCRE. Composition de 1000 parties de vesou de la Martinique, d'une densité de 1088 marquant 11°,8 à l'aréomètre de Baumé.

Sucre	209
Sels minéraux	17
Produits organiques	2
Eau	772
	1000

(PÉLIGOT.)

CANNE A SUCRE. 10 litres de jus de canne à sucre, sans addition de chaux, ont donné 15 gr. d'écume ainsi composée :

Cérosie	7,5
Matière verte	1,5
Albumine et ligneux	3,4
Phosphate de chaux	0,5
Silice	2,1
	15,0

(AVEQUIN, *Tr. de Ch.* de Dumas, t. VI, p. 517.)

CANNE A SUCRE. 1000 k. de canne contiennent 160 à 190 k. de sucre cristallisable.

1000 k. de canne rendent dans les colonies seulement 60 à 80 k. de sucre et 25 à 30 k. de mélasse.

CANNE A SUCRE. Bagasse ou résidu ligneux après compression, contient :

Sucre	79
Mélasse	30
Bagasse	386
Eau	505
	1000

(DUPUY.)

100 parties de canne fraîche contiennent

Matière sèche	30	18 su 10 ti 2 ea
Eau	70	70
	100	100

100 parties de canne desséchée contienne

Sucre	
Tissu	
Eau	
	10

(*T. de Ch.* de Dumas, t. VI, p. 223.)

CANNE A SUCRE. Composition des cendres trouvée par l'expérience.

Silice	45,78	42,81	45,50	40,85	46,24	49,74	44,68	17,04	25,78	51,93	47,79	
Acide phosphor.	3,75	7,97	8,16	4,53	8,12	6,53	4,84	7,12	6,06	13,28	2,85	
Acide sulfurique	6,64	10,92	4,56	10,80	7,48	6,37	7,67	7,70	5,94	3,30	5,25	
Chlore	2,70	1,02	3,85	5,47	2,39	2,36	4,34	14,33	9,70	2,40	8,75	
Chaux	9,13	13,17	8,73	8,96	5,75	5,07	4,45	2,26	5,74	10,59	11,40	
Magnésie	3,65	9,86	4,41	6,84	15,53	12,94	11,78	3,80	5,36	5,61	5,51	
Potasse	27,32	11,99	15,00	21,39	11,87	13,62	16,81	39,51	37,40	10,04	17,29	
Soude	1,03	2,26	4,79	1,16	2,62	3,37	5,43	8,24	4,02	2,85	1,16	
	100,00	100,00	100,00	100,00	100,00	100,00	100,00	100,00	100,00	100,00	100,00	1

Composition des cendres calculée en considérant le chlore à l'état de chlorures.

Silice	45,97	42,90	46,46	41,37	46,48	50,00	45,13	17,64	26,38	52,20	48,73	
Acide phosphor.	3,76	7,99	8,23	4,59	8,16	6,56	4,88	7,37	6,20	13,04	2,90	
Acide sulfurique	6,66	10,94	4,65	10,93	7,52	6,40	7,74	7,97	6,08	3,31	5,35	
Chaux	9,16	13,20	8,91	9,11	5,78	5,09	4,49	2,34	5,87	10,64	11,62	
Magnésie	3,66	9,88	4,50	6,92	15,61	13,01	11,90	3,93	5,48	5,63	5,61	
Potasse	25,50	12,01	10,63	15,99	11,93	13,69	16,97	32,93	31,21	10,09	7,46	
Soude	»	1,39	»	»	0,57	1,33	1,64	»	»	0,80	»	
Chlorure potass.	3,27	»	7,41	8,96	»	»	»	10,70	11,14	»	16,06	
Chlorure sodique	2,02	1,69	9,21	2,13	3,95	3,92	7,25	17,12	7,64	4,29	2,27	
	100,00	100,00	100,00	100,00	100,00	100,00	100,00	100,00	100,00	100,00	100,00	1

(STENHOUSE, *Revue sc. et ind.*, t. XXIV, p. 344.)

LE.

e volatile.
omatique.
olorante extractive.
u'on extrait par l'eau chaude.

ieuse.
.
t hydrochlorate de potasse.
acétate et hydrochlorate de chaux.

'anuel pour les Ch., 1821, p. 104.)

de la Guyane.

atile d'une saveur piquante. ...
environ..... 8
....
se de potasse et de chaux... ...

N.)

BLANCHE.

ucrée particulière.
imère particulière.

atile âcre et brûlante.
.

sels.

et Robiquet, *Journ. de Pharm.*, t. VIII,

GIROFLÉE.

atile.....	0,8
sipide brune rougeâtre.....	4,0
xtractive gommeuse.....	14,6
ieuse avec une matière ana- la bassorine.....	64,3
rte.....	16,3
	100,0

, *Manuel pour les Ch.*, 1814, p. 1.)

cannelle. $C^{20}H^{12}O^{4}$.

	Tr.	Calc.
.....	79,52	79.62
ie.....	6,40	6,50
.....	14,08	13,88
	100,00	100,00

Rapp. ann. de Berzelius, 1841.)

CANNELSTEIN.

Silice.....	38,80
Chaux.....	31,25
Alumine.....	21,20
Oxyde de fer.....	6,50
Perte.....	2,25
	100,00

(Klaproth, *Journ. des Mines*, octobre 1807, p. 317.)

CANTALITE. Voy. Pechstein.

CANTHARIDES.

Phosphate de magnésie.
Acide acétique libre.
Acide urique.
Liquide huileux jaune rouge, âcre, caustique.
Matière grasse.
Parenchyme.

(Robiquet, *Ann. de Ch.*, t. LXXVI, p. 302.)

CANTHARIDES.

	Gros.	Grains.
Albumine.....	2	4
Extrait aqueux, acide et âcre..	1	2
Huile verte semblable à la cire.	1	8
Phosphate calcique.....	»	12
Carbonate calcique.....	»	2
Sulfate et chlorure calciques..	»	4
Oxyde ferrique.....	»	2
Tissu insoluble.....	4	36
	8	70

(Beaupoil, *T. de Ch.* de Berzelius.)

CANTHARIDES.

Carbone.....	48,64
Hydrogène.....	5,99
Oxygène.....	36,29
Azote.....	9,08
	100,00

(Ure, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIII, p. 385.)

CANTHARIDINE. $C^{10}H^{6}O^{4}$.

		Tr.	
Hydrogène.....	6,23	6,22	6,19
Carbone.....	61,24	61,85	61,55
Oxygène.....	32,53	31,93	32.26
	100,00	100,00	100,00

	Calc.	
Hydrogène.....	74,9	6,04
Carbone.....	764,4	61.68
Oxygène.....	400,0	32,28
	1239,3	100,00

(Regnault, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 190.)

CAOUTCHOUC.

Le suc qui contient le caoutchouc renferme :

Caoutchouc	31,70
Albumine végétale	1,90
Cire	traces.
Matière azotée amère soluble dans l'eau et l'alcool	7,13
Matière soluble dans l'eau et insoluble dans l'alcool	2,90
Eau contenant un peu d'acide libre.	56,37
	100,00

(FARADAY.)

CAOUTCHOUC. 100 grammes de caoutchouc distillés ont produit :

Gaz hydrogène carboné et gaz acide carbonique	13,75
Huile brune bitumineuse	73,00
Eau légèrement acidulée	1,50
Charbon	6,25
Cendres	5,50
	100,00

(KLAPROTH, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. II, p. 437.)

CAOUTCHOUC. Formule du caoutchouc.

C^4O^7.

	(a)	(b)	(c)
Carbone	87,2	87,5	90,00
Hydrogène	12,8	12,5	9,11
Oxygène	»	»	0,88
	100,0	100,0	99,99

(a) (b) FARADAY, *T. de Ch.* de Berzelius. — (c) URE, *T. de Ch. et de Ph.*, t. XXIII, p. 381.

(*T. de Ch.* de Berzelius.)

CAOUTCHOUC FOSSILE. Voy. BITUME ÉLASTIQUE.

CAPORCIANITE.

$CcO,SiO^3 + Al^2O^3,SiO^3 + 3HO$.

Acide silicique	52,8
Alumine	21,7
Oxyde ferrique	0,1
Chaux	11,3
Magnésie	0,4
Potasse	1,1
Soude	0,2
Eau	13,1
	100,7

(ANDERSON, *R. sc. et ind.*, t. XII, p. 110.)

Voy. SCOLÉZITE.

CAPRATE DE BARYTE.

$C^{20}H^{19}O^3,BaO$.

Carbone	50,26
Hydrogène	7,91
Oxygène	10,13
Oxyde de baryum	31,70
	100,00

(REDTENBACHER.)

CAPRILATE D'ARGENT.

$C^{16}H^{15}O^3,AgO$.

	Tr.
Carbone	37,88
Hydrogène	5,90
Oxygène	10,14
Oxyde argentique	46,08
	100,00

(REDTENBACHER.)

CAPRILATE DE PLOMB.

Carbone	
Hydrogène	
Oxygène	
Oxyde de plomb	

(LERCH.)

CAPROATE D'ARGENT.

Carbone	32,22
Hydrogène	4,95
Oxygène	11,10
Oxyde d'argent	51,73
	100,00

(LERCH.)

CAPROATE BARYTIQUE.

$C^{12}H^{11}O^3,BaO$.

	(a)	(b)
Carbone	39,26	39,268
Hydrogène	5,95	5,980
Oxygène	13,32	13,070
Baryte	41,47	41,682
	100,00	100,000

	(d)	(e)
Carbone	39,53	39,23
Hydrogène	6,27	6,09
Oxygène	12,73	13,21
Baryte	41,47	41,47
	100,00	100,00

(a) REDTENBACHER, *Rapp.* de Berzelius, (b) Calculé. — (c) (d) (e) (f) LERCH, *Rev. ind.*, t. XVI, p. 502.

'A. Écorce.
alcaline.
inique.
rouge insoluble
— soluble.
— grasse verte.
haux, peut-être du kinate.

et Robiquet, *J. de Pharm.*, août 1821,)

ZOTATE DE BARYTE.

arbazotique.....	75,32	76,10
.....	24,68	23.90
	100,00	100,00

Ann. de Ch. et de Ph., t. XXXVII, p. 290.)

BENZIDE. Voy. Benzone.

CÉRINE. Voy. Cérium carbonaté.

MÉTHYLATE DE BARYTE.

$C^2H^3O^3,CO^2,BaO$.

.....	229,56	12,7
ène.....	37,50	2,0
e.....	300,00	16,6
ate de baryte.....	1232,26	68,7
	1799,32	100,0

et Péligot, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXIV,

NATES D'AMMONIAQUE.

TE NEUTRE ANHYDRE.

AzH^3,CO^2. Éq^t 490,91.

arbonique.....	56,31
iaque.....	43,69
	100,00

et Berzelius, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. V,)

TE NEUTRE CRISTALLISÉ.

	(a)	(b)	(c)
arbonique....	45	50,09	50,32
iaque.....	43	39,27	39,20
.....	12	10,64	10,28
	100	100,00	99,80

rgmann, *Él. de Ch.* de Chaptal, t. I, p. 191.
) Hunefeld, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1841.

RBONATE D'AMMONIAQUE.

$2AzH^3,3CO^2,HO$.

iaque.....	214,5	28,9
arbonique.....	414,8	55,9
eau.....	112,5	15,2
	741,8	100,0

Sesquicarbonate d'ammoniaque. Variété du commerce de Londres.

Acide carbonique.....	55,70	100,00
Ammoniaque.....	26,17	46,98
Eau.....	18,13	»
	100,00	

(Thomson, *Syst. de Ch.*, t. II, p. 451.)

Sesquicarbonate d'ammoniaque. Autre.

$2AzH^3,3CO^2 + 5HO$.

	Tr.	Calc.
Acide carbonique.....	45,35	45,55
Ammoniaque.....	23,69	23,56
Eau.....	30,96	30.89
	100,00	100,00

(Hunefeld, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1841.)

Bicarbonate d'ammoniaque.

$AzH^3,2CO^2,2HO$.

Ammoniaque.....	214,5	21,6	19,0
Acide carbonique...	553,0	55,8	56,0
Vapeur d'eau.....	225,0	22,6	25,0
	992,5	100,0	100,0

(Schroeder, *Syst. de Ch.* de Thomson, t. II, p. 442.)

CARBONATE D'ARGENT. AgO,CO^2.

Acide carboniq.	2,75	15,71	275,00
Oxyde d'argent.	14,75	84,29	1451,61
	17,50	100,00	1726,61

(Bergmann, t. XI, p. 391.)

CARBONATES DE BARYTE.

Carbonate neutre. BaO,CO^2.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Baryte.....	78	79	78	77,904
Acide carbonique	22	21	22	22,096
	100	100	100	100,000

	(e)	(f)	(g)
Baryte.....	100,00	956,93	77,66
Acide carboniq.	352,57	275.33	22,34
	452,57	1232,26	100,00

(a) (b) Bucholz, *Ann. de Ch.*, t. LVIII, p. 124. — (c) Clément et Desormes, *id.*, t. XLIII, p. 305. — (d) Berzelius, *id.*, t. LXXIX. p. 136. — (e) *Tr. des Essais* de Berthier, t. I, p. 626. — (f) (g) Calculé.

Sesquicarbonate. $2BaO,3CO^2$.

	Tr.	Calc.
Baryte	68,5	69,8
Acide carbonique	31,5	30,2
	100,0	100,0

(Boussingault, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIX, p. 288.)

BICARBONATE DE BARYTE. $BaO,2CO^2$.

Acide carbonique	36,62	550,00
Baryte	63,38	956,88
	100,00	1506,88

CARBONATE DE BARYTE ET DE CHAUX. Voy. BARYTO-CALCITE.

CARBONATE DE CADMIUM. CdO,CO^2.

Acide carbonique	25,453	275,00
Oxyde de cadmium	74,547	796,77
	100,000	1071,77

(STROMEYER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XI, p. 80.)

CARBONATE DE CÉRIUM.

$Ce^2O^3,3CO^2$.

Acide carbonique	36,17
Oxyde de cérium	63.83
	100,00

(HISINGER, *Ann. de Ch.*, t. XCIV, p. 112.)

CARBONATE DE CHAUX. CaO,CO^2.

Acide carbonique	275,00	43,5
Chaux	356,02	56,5
	631,02	100,0

Voy. CHAUX CARBONATÉE.

CARBONATE DE CHAUX ET DE SOUDE.

Gangue talqueuse	5,0
Peroxyde de fer	1,0
Chaux	39,5
Soude	8,2

Perte par la calcination, 0,460;

On en déduit l'acide d'après les bases.

Acide carbonique	36,3
Eau	9,7

Ou bien :

Gangue	5,0
Peroxyde de fer	1,0
Carbonate de chaux	70,0
Carbonate de soude	14,0
Eau	9,7
	99,7

(MATTEUCCI, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLII, p. 315.)

Voy. GAY-LUSSITE.

CARBONATE DE CHROME.

$2Cr^2O^3,3CO^2,3HO$.

Oxyde de chrôme	77,48
Acide carbonique	16,01
Eau	6,51
	100,00

CARBONATES DE COBALT.

CARBONATE NEUTRE. CoO,CO^2.

Oxyde de cobalt	62,92
Acide carbonique	37,08
	100,00

CARBONATE SESQUIBASIQUE.

Protoxyde de cobalt	93
Acide carbonique	41
	134

CARBONATES DE CUIVRE.

CARBONATE DE PROTOXYDE. Cu^2O,CO^2

Acide carbonique	23,67
Oxyde de cuivre	76.33
	100,00

CARBONATE NEUTRE DE BIOXYDE.

CuO,CO^2.

Acide carbonique	35,80
Oxyde noir de cuivre	64,20
	100,00

CARBONATE BIBASIQUE anhydre.

$2CuO,CO^2$. Équiv^t 1267,83.

Acide carbonique.....
Bioxyde de cuivre.....

CARBONATE BIBASIQUE hydraté.

$2CuO,CO^2+HO$. Équiv^t 1380,33 (car vert).

Acide carbonique.....
Bioxyde de cuivre.....
Eau.....

Voy. CUIVRE CARBONATÉ.

CARBONATE BIBASIQUE bleu.

$2CuO,CO^2+CuO,HO$. Éq^t 1876,

Acide carbonique.....
Oxyde de cuivre.....
Eau.....

CARBONATE BIBASIQUE.

Cuivre.....
Oxygène.....
Acide carbonique.....
Eau.....

(PROUST, *Ann. de Ch.*, t. XXXII, p. 29.)

E BIBASIQUE. Cendres bleues.

boniqoe.....	30,0
.....	50,0
.....	9,7
.....	7,0
.....	3,3
	100,0

i, *Ann. de Ch.*, t. XIII, p. 47.)

E BIBASIQUE.

de cuivre.....	67,6
bonique.....	24,1
.....	5,9
s et humidités.....	2,4
	100,0

Ann. de Ch. et de Ph., t. VII, p. 47.)

ATE DE FER. FeO,CO^2.

bonique.....	38,63	275,00
e de fer.....	61,37	439,20
	100,00	714,20

NATE DE FER.

.....	24
.....	76
	100

t. XI, p. 392.)

R CARBONATÉ.

ATE DE GLUCINE.

.....	47,53
bonique.....	47,57
.....	34,90
	100,00

rsch, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1842.)

ATES DE LANTHANE.

$4LnO,5CO^2$.

	Tr.	Calc.	
thanique	67,56	2800	67,06
bonique .	32,44	1375	32,94
	100,00	4175	100,00

DE LANTHANE. Autre. LnO,CO^2.

	Tr.	Calc.	
thanique.	71,73	700	71,79
onique...	28,27	275	28,21
	100,00	975	100,00

CARBONATE DE LANTHANE. $3LnO,CO^2,3HO$.

	Tr.	Calc.	
Oxyde lanthaniq.	75,7	2100,0	77,42
Acide carbonique.	10,8	275,0	10,13
Eau.....	13,5	337,4	12,45
	100,0	2712,4	100,00

(Hisinger, *Recue sc. et ind.*, t. XVI, p. 228.)

CARBONATE DE LITHINE. LiO,CO^2.

Lithine.....	227,80	45,28
Acide carbonique.....	275,32	54,72
	503,12	100,00

CARBONATES DE MAGNÉSIE.

Carbonate neutre anhydre. MgO,CO^2.

Magnésie.....	258,36	48,41
Acide carbonique.....	275,32	51,59
	533,68	100,00

Carbonate neutre hydraté.

MgO,CO^2+2HO.

Acide carbonique.....	31,69
Magnésie.....	29,62
Eau.....	38,69
	100,00

Carbonate de magnésie artificiel.

	(a)	(b)	(c)
Magnésie.....	33	42	30
Acide carbonique.....	32	35	30
Eau.....	35	23	40
	100	100	100

	(d)	(e)	(f)
Magnésie.....	48	46,00	29,583
Acide carbonique..	30	51,60	31,503
Eau.....	22	2,40	38,914
	100	100,00	100,000

(a) (b) (c) Haberle et Bucholz, *Ann. de Ch.*, t. LXXIV, p. 77.—(d) Kirwan et Bergmann, *El. de Ch.* de Chaptal, t. II, p. 54. — (e) Vicat, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VI, LXXVII, p. 94. — (f) Berzelius, *id.*, t. I, p. 378.

Bicarbonate. $MgO,2CO^2$.

Acide carbonique.....	68,15	550,00
Magnésie.....	31,85	258,35
	100,00	808,35

Bicarbonate. Magnésie blanche.

$3(MgO,CO^2)+MgO,4HO$.

Acide carbonique.....	15,71
Magnésie.....	58,72
Eau.....	25,57
	100,00

Voy. Magnésie carbonatée.

CARBONATE DOUBLE DE MAGNÉSIE ET D'AMMONIAQUE.

$MgO,CO^2 + AzH^4O,CO^2 + 4HO$.

Magnésie....	15,92	15,77	15,8	16,28
Acide carbon.	35,00	34,90	»	34,70
Hydrogène...	»	6,70	»	6,34
Azote.....	»	11,60	»	11,17
Oxygène.....	»	31,03	»	31,54
		100,00		100,00

(Favre, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. X, p. 476.)

CARBONATE DE MANGANÈSE.

MnO,CO^2.

Acide carbonique.....	38,27	275,00
Protoxyde de manganèse.	61,73	445,88
	100,00	720,88

CARBONATES DE MERCURE.

Carbonate de bioxyde. HgO,CO^2.

Acide carbonique.....	16,83	275,00
Bioxyde de mercure....	83,17	1365,82
	100,00	1640,82

Carbonate de protoxyde. Hg^2O,CO^2.

Acide carbonique.....	9,51	275,00
Protoxyde de mercure..	90,49	2631,64
	100,00	2906,64

CARBONATE DE MOLYBDÈNE.

MoO,CO^2.

Acide carbonique.....	28,35	275,00
Oxyde de molybdène....	71,65	698,52
	100,00	973,52

CARBONATE DE MORPHINE.

Acide.....	28
Morphine.....	22
Eau.....	50
	100

(Choulant, *Syst. de Ch.* par Thomson, *Supplément*, p. 450.)

CARBONATES DE NICKEL.

Sous-carbonate. $2NiO,CO^2,7HO$.

Protoxyde.....	469	47,5
Acide.....	137	14,0
Eau.....	392	38,5
	998	100,0

Sesquicarbonate. $2NiO,3CO^2,5HO$.

Protoxyde.....	938	48,3
Acide.....	411	21,0
Eau.....	562	30,7
	1911	100,0

Carbonate neutre anhydre.

Oxyde de cobalt.....	63,1
Acide carbonique.....	36,9
	100,0

(Berthier, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIII, p.

CARBONATE DE PALLADIUM.

Acide carbonique.....	275,00
Oxyde de palladium.....	765,90
	1040,90

CARBONATE DE PLATINE. PtC

Oxyde de platine.....	82,83	13
Acide carbonique.....	17,17	2
	100,00	16

Carbonate platinique ammoniacal.

		Tr.
Platine.....	49,00	49,70
Chlore.....	9,00	9,00
Azote.....	»	14,70
Hydrogène.....	2,97	3,00
Carbone.....	2,98	3,00
Oxygène.....	21,35	20,60
		100,00

	Calc.
Platine.....	2466
Chlore.....	443
Azote.....	700
Hydrogène.....	150
Carbone.....	150
Oxygène.....	900
	4809

(Raewsky, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. p. 294.)

CARBONATE DE PLOMB. PbO,C

Syn. : *Blanc de plomb ; céruse.*

Protoxyde de plomb	1394,6	83,52
Acide carbonique.	275,0	16,48
	1669,6	100,00

Carbonate de plomb.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Acide.....	15	16	16,15	16,33
Protoxyde..	85	84	83,85	83,67
	100	100	100,00	100,00

(a) Chenevix, *Nicholson's Journ.*, p. 5
(b) Thomson, *Ann. de Ch.*, t. LX, p. 127. — (c) P
Journ. de Ph., t. LVI, 207. — (d) Klaproth
trage, t. III, p. 165. — (e) Berzelius, *Ann.*
t. XC, p. 168. — *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XI

E SESQUIBASIQUE.

3PbO,2CO²,HO.

	Tr.		Calc.
rbonique.	11,67	11,66	11,11
lombique.	86,24	86,36	86,26
.....	2,43	2,46	2,33
	100,34	100,48	100,00

Rapp. ann. de Berzelius, 1841.)

E de Kremnitz desséché au bain-

rbonique.	11,31	11,26	11,30
.....	2,24	2,21	2,26
e plomb..	86,45	86,53	86,44
	100,00	100,00	100,00

E d'Offenbach.

rbonique.	11,28	11,28	11,28
.....	2,12	1,70	2,21
e plomb..	86,60	87,02	86,51
	100,00	100,00	100,00

sc. et ind., t. XX, p. 448.)

E DE PLOMB HYDRATÉ.

PbO,CO² + PbO,HO.

	Tr.	Calc.
e plomb.....	86,51	86,94
.....	3,55	3,78
rbonique.....	9,93	9,28
	99,99	100,00

r, *Répert. de Ch. et de Ph.*, t. I, p. 263.)

E DE PLOMB HYDRATÉ. Autre.

4PbO,3CO²,HO.

	Tr.	Calc.
rbonique.....	12,22	12,72
lombeux.....	85,74	85,56
.....	1,75	1,72
étique.....	0,12	»
	99,83	100,00

, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1841.)

TE DE PLOMB HYDRATÉ.

2PbO,5CO².

le plomb.....	80	80,2
rbonique.....	20	19,8
	100	100,0

GAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIX,)

LOMB CARBONATÉ.

CARBONATES DE POTASSE.

CARBONATE NEUTRE. KO,CO²

	(a)	(b)	(c)	(d)
Potasse.....	587,915	68,18	67	67,59
Acide carbon.	275,320	31,82	33	32,41
	863,235	100,00	100	100,00

(a) (b) Calculé. — (c) VAUQUELIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VI, p. 25. — (d) LONGCHAMPS, *id.*, t. IX, p. 30.

BICARBONATE. KO,4CO² + HO.

	(a)	(b)
Potasse.....	= 587,915	51,72
Acide carbonique...	= 550,640	48,28
Carbonate anhydre..	1138,555	100,00
Eau.....	112,480	
Sel cristallisé.....	1251,035	

	(c)	(d)	(e)
Potasse.....	53,81	48,92	46
Acide carbonique..	49,19	42,01	47
Carbonate anhydre..	100,00	»	»
Eau.....		9,07	7
Sel cristallisé.....		100,00	100

(a) (b) Calculé. — (c) (d) BÉRARD, *Ann. de Ch.*, t. LXXI, p. 48. — (e) VAUQUELIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VI, p. 25.

SESQUICARBONATE. 2KO,3CO².

Potasse.....	1175,830	58,72
Acide.....	825,000	41,28
	2000,830	100,00

CARBONATE DE POTASSE.

Acide carbonique.....	20
Potasse.....	48
Eau.....	32
	100

(BERGMANN, *Él. de Ch.* de Chaptal, t. I, p. 189.)

CARBONATE DE POTASSE. Efflorescences salines du strass des vallées de Brohl et de Tonnestein.

Sulfate de potasse.....	18,901
Muriate de potasse.....	18,273
Carbonate de potasse.....	43,872
Carbonate de soude.....	20,612
	101,658

(G. BICHOFF et J. NŒGGERATH, *das Gebirge in Reinlande Westphalen*, t. IV, p. 238.)

Carbonate qui se vend à Angers sous le nom de potasse purifiée.

Eau	25,00
Hydrochlorate de soude	33,12
Sulfate de soude	7,50
Alumine	0,16
Oxyde de fer	0,16
Sulfate de chaux	0,50
Sous-carbonate de soude	29,39
Silice	2,16
	97,99

(Lebreton, *Journ. de Pharm.*, juin 1826, p. 314.)

Carbonate de potasse. Potasses du commerce.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
P. de Russie...	772	65	5	56	254
P. d'Amérique .	857	154	20	2	149
Perlasse.....	754	80	4	6	308
P. de Trèves...	72	165	44	24	199
P. de Dantzick.	603	152	14	79	304
P. des Vosges..	444	148	510	34	304

(1) Potasse réelle. — (2) Sulfate de potasse. — (3) Muriate de potasse. — (4) Résidu insoluble. — (5) Acide carbonique et eau.

(Vauquelin, *Ann. de Ch.*, t. XL, p. 284.)

Carbonate de potasse. Titre : potasse pure pour 100 parties.

Perlasse d'Amérique, 1re sorte..	60 à 63
Potasse caustique, en masse rougeâtre, d'Amérique, 1re sorte..	60 à 63
Perlasse d'Amérique, 2e sorte...	50 à 55
Potasse caustique, en masse grisâtre, d'Amérique, 2e sorte...	50 à 55
Potasse blanche de Russie.....	52 à 58
Potasse blanche de Dantzick....	45 à 52
Potasse bleue de Dantzick.....	45 à 52

(Descroizilles aîné, *Ann. de Ch.*, t. LX, p. 35.)

Carbonate de potasse.

Potasse d'Illyrie	93,80
Potasse de Bohême	94,60
— de Saxe	64,20
— d'Heidelberg	68,00
— de Casan	69,58
— d'Amérique	50 à 63
— de Russie	52 à 58
— de Dantzick	45 à 52

Principes constituants des potasses.

1° Sels solubles qui ne manquent jamais.

Carbonate neutre de potasse.
Sulfate de potasse.
Chlorure de potassium.
Silicate de potasse.

Sels solubles qui se rencontrent qu

Carbonate de soude.
Phosphate de potasse.
Sulfure de potassium.
Manganate de potasse.
Sesquicarbonate de potasse.
Potasse caustique.
Matières organiques.

Principe insoluble qui ne manque

Silice.

Sels insolubles qui se rencontrent fois.

Silicate de chaux.
Phosphate de chaux.
Carbonate de chaux.
Phosphate de magnésie.
Carbonate de magnésie.
Oxyde ferrique.
Oxyde manganeux.
Alumine, sable, charbon.

(Bernard, *C. R.*, t. XXII, p. 354.)

Carbonate de potasse. Quantité d et de potasse qu'on peut retire rentes plantes.

	Cendres.
Saule	2,80000
Orme	2,36727
Chêne	1,35185
Peuplier	1,23476
Charme	1,12830
Hêtre	0,58432
Sapin	0,34133
Branches de vignes...	3,37900
Ortie commune.....	10,67186
Chardon commun....	4,04265
Fougère	4,00781
Chardon des vaches..	10,50000
Grand jonc de rivière.	3,85395
Jonc à plumasseau...	4,33593
Tiges de maïs.....	8,86000
Absinthe	9,74400
Fumeterre	21,90000
Trèfle des près.....	»
Vesces	»
Fèves avec leurs tiges.	»

(Pertuis et Kirvan, *Syst. de Ch.* par Tho p. 212.)

Carbonate de potasse. Cendres Dantzick.

Gaz acide carbonique.....
Eau.....

A reporter.

Report....	1644
e potasse.....	505
e soude..... ...	36
.....	98
	2283
r.....	3477
	5760

KIRVAN, *Ann. de Ch.*, t. XVIII, p. 177.)

INDRES.

ÍATE DOUBLE DE POTASSE
: MAGNÉSIE.

$_3O,2CO^2 + KO,2CO^2 + 9HO$.

	Tr.	Calc.
.....	18,28	18,28
.....	15,99	16,00
rbonique.....	34,49	34,12
.....	31,24	31,60
	100,00	100,00

s, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIV, p. 372.)

ÍATE DE RHODIUM.

$Rd^2O^3,3CO^2$.

rbonique.....	825,00	34,10
e rhodium.....	1602,70	65,90
	2427,70	100,00

ÍATES DE SOUDE.

E NEUTRE. $NaO,CO^2 + 10HO$.

.....	390,92	58,57
rbonique.....	275,33	41,43
.....	666,25	100,00
.....	1124,80	
illisé.....	1791,05	

E HYDRATÉ.

	(a)	(b)
.....	23,33	20,35
.....	13,98	16,04
.....	62,69	63,61
	100,00	100,00

ARD, *Ann. de Ch.*, t. LXXVIII, p. 58. — T, *id.*, t. LXVIII, p. 178.

ou soude d'Espa-
ntient (carbonate
de sec)..... 25 à 30 p. 100.
de Narbonne.... 14 à 15 —
quette ou soude
es-Mortes..... 3 à 8 —

de varech contient à peine du
ate de soude; les sels qu'on en
extrait par le lessivage renferment à peu près :

Sulfate de potasse.....	19
Chlorure de potassium.....	25
Sel marin.....	56
	100

CARBONATE DE SOUDE ordinaire du commerce.

	(a)	(b)	(c)
Acide.....	16	16	14,42
Base.....	20	22	21,58
Eau	64	62	64.00
	100	100	100,00

	(d)	(e)	(f)
Acide.....	40,14	14,16	14,38
Base.....	59,86	20,60	20,92
Eau	»	65,24	64,70
	100,00	100,00	100,00

(*a*) BERGMANN. — (*b*) KLAPROTH. — (*c*) (*d*) KIRVAN. — (*e*) THOMSON. — (*f*) Calculé.

(*Syst. de Ch.* par Thomson, t. II, p. 500.)

CARBONATE DE SOUDE. Soude extraite de la barilha récoltée en Irlande, une livre.

	Grains.
Gaz acide carbonique.....	960,00
Charbon.....	861,82
Terre calcaire.....	542,86
Magnésie.....	127,00
Argile.....	131,23
Silice.....	249,58
Soude (ou alcali minéral) pure....	842,00
— impure.....	250,00
— mélangée de muriate de soude	127,00
Sulfate de soude.....	125,00
Muriate de soude.....	70,00
Terre déposée.....	20,00
	4306,49
Eau	1453.51
	5760,00

(RICHARD KIRVAN, *Ann. de Ch.*, t. XVIII, p. 174.)

CARBONATE DE SOUDE. Cendres de soude, 20 hectogrammes.

	(1)	(2)	(3)
Substance insoluble dans l'eau.....	1,92	2,56	2,114
Muriate de soude...	0,16	1,60	0,152
Soude.....	1,28	0,84	0,210
Sulfate de potasse...	0,20	0,02	0,501
Sulfate et muriate de magnésie.....	trac.	0,04	0,600
	3,56	5,06	3,577

(1) (2) Blanquette provenant de la combustion du chenopodium maritimum, par CHAPTAL, *Ann de Ch.*, t. XLIX, p. 280. — (3) C. de diverses plantes marines, par CHAPTAL, *id.*, t. XLIX, p. 279.

Carbonate de soude. Cendres de soude, 20 hectogrammes.

	(4)	(5)
Sulfate de soude	»	0,40
Substance insoluble dans l'eau	1,80	1,62
Muriate de soude	0,96	0,84
Soude	2,28	2,48
Sulfate de potasse	»	0,01
Sulfate et muriate de magnésie	»	trac.
	5,04	5,35

(4) Salicor, par Chaptal, *Ann. de Ch.*, t. XLIX, p. 280. — (5) Salicor de Narbonne, par Julia, *id.*, t. XLIX, p. 280.

Carbonate de soude. Titre de diverses soudes.

Soude pure sur 100 parties.

Soude d'Alicante	20 à 33
Natrum	20 à 33
Soude et natrum de qualité inférieure	10 à 15

Sel de soude artificiel ou carbonate de soude, 1re sorte	70
— 2e sorte	46
— 3e sorte	36

(Descroizilles, *Ann. de Ch.*, t. LX, p. 35.)

Carbonate de soude. Soude artificielle brute.

Sulfate de soude.
Chlorure de sodium.
Sulfure de sodium.
Sulfure de calcium.
Silicate de soude.
Soude caustique.
Hyposulfite de soude.
Chaux.
Carbonate de chaux.
Charbon.

Carbonate de soude. Soude artificielle raffinée.

Sulfate de soude.
Chlorure sodique.
Sulfure de sodium.
Silicate de soude.
Soude caustique.
Sulfate et hyposulfite de soude.

(Bernard, *R. sc. et ind.*, t. XXVI, p. 316.)

Carbonate de soude. Soude brute de Ringkuhl.

Sodium	18,53
Calcium	25,88
Magnésium	
Fer	
Chlore	
Soufre	
Charbon	
Acide carbonique	
Eau combinée	
— hygroscopique	
Silice combinée	
Sable	
Oxygène et perte	

(Unger.)

Carbonate de soude. Autr

Carbonate de soude	
Hydrate —	
Sulfate —	
Sulfite —	
Silicate —	
Aluminate —	
Chlorure de sodium	
Résidu insoluble	
Eau	

(Schwarzenberg.)

Carbonate de soude. Résidu à l'eau froide.

Sodium
Calcium
Magnésium
Fer
Soufre
Charbon
Acide carbonique
Eau en combinaison
— hygroscopique
Silice en combinaison
Sable
Oxygène et perte

(Unger, *Annuaire* de Millon et 62, 63.)

Carbonate de soude. Sou ployées dans les fabriques

	(1)
Eau	1,00
Carbonate de soude	23,29
Chlorure sodique	46,90
Oxysulfure de calcium	20,41
Sulfate de soude	»
Sable et charbon	8,40
	100,00

(1) (2) S. de Rouen. — (3) S. d'A

(Girardin.)

DE SOUDE. Varechs.

	(1)	(2)	(3)
.....	1,25	5,00	8,00
potasse	20,35	22,19	42,54
potas-			
.....	10,53	16,00	19,64
.....	54,11	45,78	25,88
e soude	13,76	9,53	3,71
olubles	»	1,50	0,23
ble....	traces.	traces.	traces.
	100,00	100,00	100,00

	(4)	(5)	(6)
.....	5,00	2,00	4,00
otasse.	13,50	18,80	22,00
potas-			
.....	15,70	»	»
.....	65,58	73,20	68,00
e soude	0,22	6,00	6,00
ble....	traces.	traces.	traces.
	100,00	100,00	100,00

Villette. — (2) S. de Cherbourg. — S. de Granville.

rn. de Pharm., août 1845.)

E SOUDE. Varechs.

otasse.....	22,2	19
potassium.....	24,6	25
.....	53,2	56
	100,0	100

Ann. de Ch. et de Ph., t. XXXIX,

ATE. $2NaO,3CO^2+4HO$.

.....	= 390,92	48,62
.....	= 412,98	51,38
.....	= 803,90	100,00
.....	224,96	
é.....	1028,86	

. $NaO,2CO^2+HO$.

.....	= 390,92	41,52
nique.....	= 551,32	58,48
.....	942,24	100,00
.....	112,48	
é.....	= 1054,72	

Sel hydraté.

nique.....	49,95
.....	29,85
.....	20,20
	100,00

. de Ch., t. LXXI, p. 55.)

E CARBONATÉE.

CARBONATE DE STRONTIANE.

SrO,CO^2.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Strontiane ...	647,30	70	75	70,16
Acide carbon.	275,32	30	25	29,84
	922,62	100	100	100,00

	(e)	(f)	(g)
Strontiane.....	70,313	100,00	74
Acide carbonique..	29,687	42,22	26
	100,000	142,22	100

(a) (b) Calculé. — (c) KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. LVIII, p. 125. — (d) BUCHOLZ, *id.* — (e) (f) STROMEYER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. III, p. 396. — (g) BÉRARD.

CARBONATE DE TELLURE.

$TeO^2,2CO^2$.

Acide carbonique.....	550,00	35,56
Acide tellureux.....	1001,76	64,44
	1551,76	100,00

Voy. TELLURE CARBONATÉ.

CARBONATE DE THORINIUM.

ThO,CO^2.

Acide carbonique.....	275,00	24,55
Oxyde de thorinium.....	844,90	75,45
	1119,90	100,00

CARBONATE DE TITANE.

Oxyde blanc.....	75
Acide carbonique.....	25
	100

(VAUQUELIN et HECHT, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. II, p. 754.)

CARBONATE DOUBLE D'URANE ET D'AMMONIAQUE.

$U^2O^3,2AzH^3,3CO^2+2HO$.

			Tr.	
Acide carb..	»	»	25,84	24,97
Oxyde uran.	54,87	54,91	»	»
Eau.....	»	»	7,68	7,84

	Tr.	Calc.		
Acide carb.	»	825,00	25,43	25,30
Oxyde uran.	»	1785,75	54,89	54,76
Ammoniaq.	12,63	425,00	12,62	13,03
Eau.....	»	225,00	7,06	6,91
		3260,75	100,00	100,00

(EBELMEN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. V, p. 208.)

CARBONATE DOUBLE DE DEUTOXYDE D'URANE ET D'AMMONIAQUE.

$U^2O^7,7CO^2+10(AzH^3,CO^2,HO)+5HO$.

	Tr.	Calc.
Deutoxyde d'urane.....	55,52	56,01
Ammoniaque.....	11,33	11,07
Acide carbonique.....	23,98	24,21
Eau.....	9,17	8,71
	100,00	100,00

(DELFFS, *R. sc. et ind.*, t. IX, p. 223.)

CARBONATE DOUBLE D'URANE ET DE POTASSE. $UO,2KO,3CO^2$.

	Tr.	Calc.	
Acide carbonique.	21,83	825,00	21,76
Oxyde uranique..	47,13	1785,75	47,11
Potasse.....	31,12	1179,82	31,13
Eau.....	0,40	»	»
	100,48	3790,57	100,00

(EBELMEN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. V, p. 206.)

CARBONATE DE VANADIUM.

$VO^2,2CO^2$.

Acide carbonique.....	550,00	34,35
Oxyde de vanadium....	1056,89	65,65
	1606,89	100,00

CARBONATE D'YTTRIA. YO,CO^2+HO.

Yttria.....	502,57	64,61	100
Acide.....	275,66	35,39	
Sel sec.....	778,23	87,23	100
Eau.....	112,48	12,77	
Sel cristallisé.....	890,71		

CARBONATES DE ZINC.

CARBONATE NEUTRE. ZnO,CO^2.

Acide carbonique.....	275,00	35,46
Oxyde de zinc.....	503,23	64,54
	778,23	100,00

En décomposant les sels de zinc par le carbonate de soude, on obtient le carbonate basique

$8ZnO,3CO^2,6HO$.

	Calc.		Tr.	
Oxyde de zinc.	2012	72,8	73,15	73,04
Acide carbon .	411	15,0	14,72	14,79
Eau.....	336	12,2	12,13	12,17
	2759	100,0	100,00	100,00

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIV, p. 393.)

CARBONATE NEUTRE. Autre. ZnO,

Base.....	
Acide.....	
Eau.....	
	1

(BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de P.* p. 285.)

CARBONATE BASIQUE. 3ZnO,CO², 3I

	Tr
Oxyde zincique.....	71,
Acide carbonique.....	13,
Eau.....	15,
	100,

(WITTSTEIN, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1

Voy. ZINC CARBONATÉ.

CARBONATE DOUBLE DE ZINC ET D QUE. $2ZnO,2CO^2,AzH^3$.

		Tr
Oxyde de zinc.....	57,70	57
Acide carbonique...	30,80	
Hydrogène.....	»	
Azote.....	»	

		Tr.
Oxyde de zinc.....	56,7	57,
Acide carbonique...	»	»
Hydrogène.....	»	»
Azote.....	»	»

(FAVRE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série,

CARBONATES DE ZIRCONE

CARBONATE NEUTRE. $Zr^2O^3,3CO^2$.

Acide carbonique.....	815,0
Zircone.....	1140,2
	1955,2

CARBONATE BASIQUE.

$2Zr^2O^3,CO^2,6HO$.

	Tr.	
Zircone.....	70,84	2280
Acide carbonique.	8,13	275
Eau.....	21,03	675
	100,00	3230

(HERMANN, *R. sc. et ind.*, 2e série, t. II,

CARBONE.

Équiv^t 75. Dens^é du diamant

HOSPHATE DE SOUDE.

sphorique.....	14,43
onique.....	2,56
.....	20,35
.....	62,96
	100,00

An. of Phil., 1825, p. 331.)

ILICATE DE MANGANÈSE.
GANÈSE SILICATÉ ROSE.

NATE DE POTASSE.

$C^4H^5O,KO,2CO^2$.

Calc.		Tr.	
82,60	23,76	23,33	23,40
62,50	03,88	3,92	4,04
65,24	53,73	53,47	53,47
00,00	18,63	19,28	19,09
10,34	100,00	100,00	100,00

ÉLIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXIV,

:LE. Voy. GRENAT ROUGE.

: D'ARGENT. AgC^2

.....	89,82	1351
.....	10,18	150
	100,00	1501

Ann. de Ch. et de Ph., t. LXII, p. 217.)

ARGENT obtenu par la calcination
: d'argent.

....	90,618	89,627	89,976
....	9,382	10,373	10,024
	100,000	100,000	100,000

Ann. de Ch. et de Ph, t. LXII, p. 217.)

ARGENT obtenu par la calcination
ate d'argent. AgC.

Tr.		Calc.	
5,59	5,52	75,0	5,25
94,41	94,48	1351,6	94,75
00,00	100,00	1426,6	100,00

et CAROURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e sé-
. 76.)

:S D'HYDROGÈNE.

:RE. CH^2.

:z *du marais.*

	(a)	(b)	(c)
.....	37,66	75,17	74,896
.....	12,48	24,83	25,104
	50,14	100,00	100,000

THOMSON, *Ann. de Ch.*, t. LXXXI, p. 30.

PROTOCARBURE.

	(d)	(e)
Carbone.....	298,335	75,385
Hydrogène.....	100.000	24,615
	398,335	100,000

(d) THOMSON, *Ann. de Ch.*, t. LXXXI, p. 30. — (e) DULONG et BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XV, p. 395.

BICARBURE D'HYDROGÈNE. CH.

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	75,00	86,20	85,80
Hydrogène	12.50	19.10	14.20
	87,50	105,30	100,00

	(d)	(e)
Carbone.....	85,03	85,965
Hydrogène.....	14.97	14,035
	100,00	100,000

(a) (b) (c) HENRY, *Ann. de Ch.*, t. LXXVIII, p. 62. — (d) THÉODORE DE SAUSSURE, *id.*, t. LXXXIX, p. 284. — (e) DULONG et BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XV, p. 395.

CARBURES de la distillation de l'huile.

Carbone.....	71,17 ou	11,44
Hydrogène.....	4.64	1,00
	75,81	

(FARADAY.)

CARBURE LIQUIDE.

Carbone.....	0,57318	8,764
Hydrogène.....	0,06667	1,000

(FARADAY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXX, p. 278.)

CARBURES D'HYDROGÈNE. Voici ce que M. Davy a observé relativement aux proportions d'air et de gaz inflammable, du feu grisou, le mélange étant mis en contact avec une bougie allumée.

Gaz de la houille.	Air.		
1	2	Le mélange brûle sans détonation.	
1	3	Id.	Id.
1	4	Id.	Id.
1	6	Inflammation, legère détonation.	
1	7	Id.	détonation plus forte.
1	8	Id.	Id.
1	9 à 14	Id.	détonation décroissante.
1	15	S'enflamme plus; la flamme de la bougie s'élargit.	
1	16 à 30	Id.	l'élargissement de la flamme de la bougie diminue graduellement.

CARBURE D'IRIDIUM. IrC^4.

Iridium	1233,2	80,17
Carbone	300,0	19,83
	1533,2	100,00

CARBURE DE PLATINE.

	Calc.	Tr.
Platine	88,959	88,971
Carbone	11,041	11,029
	100,000	100,000

(ZEISE, *R. sc. et ind.*, t. III, p. 208.)

CARDAMOME (Amomum repens).

CARDAMOME. Amande.

Huile volatile	4,6
Huile grasse	10,4
Amidon	3,0
Mucilage végétal renfermant un extractif azoté	1,8
Colorant jaune	0,4
Sel à acide végétal colorant jaune	2,5
Fibre amylacée	77,3
	100,0

(TROMMSDORF, *Journ. de Pharm.*)

CARGNIEULE. Voy. DOLOMIE.

CARINTHINE. Voy. AMPHIBOLE.

CARMINDINE BIBROMÉE.

$C^{64}H^{18}Az^7O^{10},Br^8$.

Carbone	32,10	31,90
Hydrogène	1,65	1,24
Azote	8,20	8,10

(LAURENT, *Revue sc. et ind.*, t. II, p. 479.)

CARMINE.

Carbone	49,33
Hydrogène	6,66
Azote	3,56
Oxygène	40,45
	100,00

(PELLETIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LI, p. 195.)

CAROLINITE. Voy. NÉPHÉLINE.

CAROTTE. Suc de carottes.

Matière grasse résineuse, d'une belle couleur jaune.
Mannite.
Principe sucré difficilement cristallisable.
Matière organique dissoute dans le principe sucré.
Acide malique.
Albumine entraînant avec elle toutes les substances précédentes.

CAROTTE. Résidu salin.

Chaux.
Potasse.
Acide phosphorique.
Acide carbonique.
Acide hydrochlorique.

CAROTTE. Marc épuisé d'eau froide.

Fibre végétale.
Acide pectique.
Résidu salin { Phosphate de chaux. / Carbonate de chaux.

(VAUQUELIN, *Ann. de Ch. et de Ph.* t. XLI

CAROUBIER.

Matière extractive.
Tannin.
Sucre incristallisable.
Gomme.
Acide gallique.

(PROUST, *Nouv. Journ.* de Gehl., t. II, p.

CARPHOLITE. Voy. KARPHOLITE.

CARTHAME.

CARTHAME d'Alexandrie (Fleur).

Eau
Poussière composée de débris de plantes et de sable
Albumine végétale verte
Matière colorante jaune
Sulfate de chaux
— de potasse
Matière colorante jaune
Muriate de potasse
Acétate de potasse
Résine
Cire particulière
Matière colorante rouge
Ligneux
Alumine et magnésie
Oxyde rouge de fer
Sable
Perte

(DUFOUR, *Ann. de Ch.*, t. XLVIII, p. 312.

CARTHAME. Matières jaunes.

		Tr.
Oxyde plombique	63,64	63,54
Carbone	17,85	»
Hydrogène	1,92	»
Oxygène	»	»

(SCHLIEPER, *R. sc. et ind.*, 2e série, t. XIII,

AMÉINE. $C^{26}H^{9}O^{7}$.

	Tr.	Calc.
.....	70,782	70,726
ne.....	4,045	4,062
.....	25,173	25,212
	100,000	100,000

AMINE. $C^{26}H^{9}O^{5}$.

	Tr.	Calc.
.....	76,394	76,132
ne.....	4,296	4,378
.....	19,313	19,490
	100,000	100,000

., *Rapp. ann.* de Berzelius, 1845.)

NE. Autre. $C^{19}H^{11}O^{10}$.

	Tr.		Calc.
.....	56,90	56,88	56,75
ne.....	5,61	5,60	5,40
.....	37,49	37,52	37,85
	100,00	100,00	100,00

AGES.

e cartilages des fausses côtes d'un omme de vingt ans.

e sodique.....	35,068
odique.....	24,241
sodique.....	8,231
e sodique.....	0,925
otassique.....	1,200
e calcique.....	18,372
e calcique.....	4,056
magnésique.....	6,908
ombique (et perte).....	0,999
	100,000

RZ et GUGERT, *T. de Ch.* de Berzelius.)

I DE MONTAGNE. Voy. As-

ROL. $C^{60}H^{28}O^{5}$.

	Tr.	Calc.
.....	82,20	82,49
ne.....	9,61	9,42
.....	8,19	8,09
	100,00	100,00

ER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1843.)

E. $C^{8}H^{4}$.

	Tr.		Calc.	
.	87,62	87,82	382,175	88,46
.	11,80	11,73	49,918	11,54
	99,42	99,55	432,093	100,00

R. sc. et ind., t. VII, p. 374.)

CARVI.

Huile volatile.....	0,44
Cire.....	1,50
Huile verte.....	7,00
Résine.....	0,30
Acide tannique verdissant les solutions ferriques.....	8,00
Sucre incristallisable avec les sels de potasse et de chaux à acides végétaux.....	2,00
Mucilage avec du phosphate de chaux et d'autres sels, précipité de la décoction par l'alcool.....	4,00
Malate acide de chaux.....	3,00
Fibrine.....	70,00
Eau et perte.....	3,76
	100,00

(TROMMSDORFF, *Tr. de Ch.* de Berzelius.)

CARYOPHYLLINE. $C^{20}H^{16}O^{2}$.

	Tr.		Calc.	
Carbone.	79,5	79,10	1530,4	79,27
Hydrog..	10,5	10,46	200,0	10,36
Oxygène.	10,0	10,44	200,0	10,37
	100,0	100,00	1930,4	100,00

(DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIII, p. 170.)

CASCARILLE. Écorce.

Huile volatile.....	1,6
Résine amère, brune, balsamique...	15,1
Gomme avec un principe amer et une trace d'hydrochlorate de potasse..	18,7
Fibre ligneuse.....	65,6
	101,0

(TROMMSDORF, *Journ.*, t. III, p. 2, 213.)

CASCARILLE.

Albumine.
Tannin d'une nature particulière.
Matière amère cristallisable (cascarilline).
Matière colorante rouge.
Matière grasse d'une odeur nauséeuse.
Cire.
Matière gommeuse.
Huile volatile d'une odeur agréable, d'une densité de 9,938.
Résine.
Amidon.
Acide pectique.
Chlorure de potassium.
Sel à base de chaux.
Ligneux.

(DUVAL, *Journ. de Pharm.*, 3e série, t. VI, p. 97.)

CASÉINE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone.	54,138	54,763	54,575	54,19
Hydrog..	7,156	7,182	7,183	7,17
Azote...	15,672	15,867	16,019	»
Oxygène / Soufre..	23,034	21,824 / 0,364	22,160	»
	100,000	100,000	99,997	

(1) C. des légumineuses, par SCHERER, *R. sc. et ind.*, t. XVIII, p. 6. — (2) (3) C. du fromage de Limbourg, par ILJENKO et LASKOWIKE, *Ann. de Ch. et de Pharm.* de Liebig et Wœhler, 1845, n° 7. — (4) C. du lait, par ROCHLEDER, *R. sc. et ind.*, t. XIV, p. 262.

(*R. sc. et ind.*, t. VIII, p. 6.)

CASÉINE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone.	53,50	53,60	53,66	53,52
Hydrog..	7,05	7,11	7,14	7,07
Azote...	15,77	15,78	16,00	15,80
Oxyg., etc.	23,68	23,51	23,20	23,61
	100,00	100,00	100,00	100,00

	(5)	(6)	(7)
Carbone.....	53,47	53,75	53,46
Hydrogène.....	7,13	7,09	7,13
Azote.....	15,83	15,87	16,04
Oxygène, etc.....	23,57	23,29	23,37
	100,00	100,00	100,00

(1) C. du lait de vache. — (2) Id. de chèvre. — (3) Id. d'ânesse. — (4) Id. de brebis. — (5) Id. de femme. — (6) Id. du sang. — (7) Id. de la farine.

(DUMAS et CAHOURS, *C. R.*, t. XV.)

CASÉUM.

Carbone.....	57,190
Hydrogène et oxygène dans le rapport où ils sont dans l'eau.....	18,778
Hydrogène en excès.....	5,680
Azote.....	18,352
	100,000

(GAY-LUSSAC et THÉNARD, *Ann. de Ch.*, t. LXXIV, p. 63.)

CASÉINE.

Vapeur de carbone.....	1000
Azote.....	153
Hydrogène.....	706
Oxygène.....	72

(THÉNARD et GAY-LUSSAC, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. V, p. 294.)

CASSAVE. Voy. MÉDICINIER.

CASSE. 1 livre de casse contient :

	Onces.	Gros.
Parenchyme.....	»	3
Gluten.....	»	1
Gélatine.....	»	4
Gomme.....	»	2
Extrait.....	»	»
Sucre.....	2	3
Valves.....	5	5
Semences.....	2	1
Cloison.....	1	1
Eau.....	3	3

CASSE. 100 grains de *parenchyme* sec laissé après leur combustion 6 grai cendres ainsi composés :

Carbonate de potasse.....
Sulfate de potasse.....
Muriate de potasse.....
Carbonate de chaux.....
Alumine.....
Oxyde de fer.....
Silice.....

CASSE. 100 grains de *gélatine* ont d 8 grains de cendres ainsi composés :

Carbonate de potasse.....
Carbonate de chaux.....
Alumine.....
Oxyde de fer.....

CASSE. 600 grains de *cloisons* ont do 16 grains de cendres ainsi composés :

Carbonate de chaux.....
Sulfate de chaux.....
Alumine.....
Oxyde de fer.....
Silice.....

CASSE. 8 onces de *bois* de casse ont do 1 gros de cendres ainsi composé :

Carbonate de potasse.....
Muriate de potasse.....
Sulfate de chaux.....
Sulfate de potasse.....
Carbonate de chaux.....
Oxyde de fer.....
Alumine.....
Silice.....

Les cendres du sucre de la gomme e l'extrait contenaient à peu près les mê substances en doses différentes : l'alum

t l'oxyde de fer sont dus à la matière
ets.

LIN, *Ann. de Ch.*, t. VI, p. 275.)

. FISTULA (Pulpe du caneficier).

.....	69,25
.....	2,60
.....	3,90
É.....	24,25
	100,00

dné, *Tr. de Ch.* de Berzelius.)

ÉRITE. Voy. ÉTAIN OXYDÉ.

R de l'île d'Elbe.

licique..	78,042
.....	18,856
le fer.....	0,613
èse.....	traces.
et trace de potasse de soude	2,760
	100,241

m, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847,
)

RÉUM.

ite de potasse.
de chaux.
d'ammoniaque.

extractive mucilagineuse.
latile.

N-LAGRANGE, *Syst. de Ch.* de Thomson,
. 490.)

M de Russie.

latile.....	34
avec une matière analogue à la	
.....	23
cellulaire.....	19
te de chaux.....	24
	100

M de Sibérie.

t huile essentielle dissoute	
l'alcool.....	45,833
nolle dissoute dans l'éther.	2,256
te de chaux.....	10,646
gommeuses extraites par	
.....	1,800
lulaire.....	8,125
.....	1,340
	100,000

Annuaire de Millon et Reiset, 1847, p. 756.)

CASTORÉUM de Russie (2) et du Canada (1).

	(1)	(2)
Cholestérine.....	»	1,20
Huile volatile.....	1,00	2,00
Castorine.....	0,33	2,50
Résine.....	13,85	58,60
Extrait soluble dans l'alcool et l'eau.....	0,20	2,40
Albumine.....	0,05	1,60
Substance analogue à la colle	2,30	2,00
Substance analogue à la colle extraite par la potasse...	2,30	8,40
Substance analogue à la colle extraite par la potasse soluble dans l'alcool.....	»	1,60
Phosphate calcique.....	1,40	1,40
Carbonate calcique.....	33,62	2,60
Sulfate calcique, potassique et magnésique.....	0,20	»
Carbonate ammonique....	0,82	0,80
Membranes, parties de la peau, etc.	20,00	3,20
Eau et perte.....	22,83	11,70
	98,90	100,00

(BRANDES, *Tr. de Ch.* de Berzelius.)

CATÉCHINE. $C^{30}H^{10}O^{9}$.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	59,489	59,870
Hydrogène.....	4,806	4,886
Oxygène.....	35,705	35,244
	100,000	100,000

(ZWENGER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1843.)

CATLINITE.

Silice.....	48,20
Alumine.....	28,02
Magnésie.....	6,00
Oxyde de fer.....	5,00
— de manganèse.....	0,60
Calcaire.....	2,60
	90,42

(JACKSON, *Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 784.)

CAVIAR.

Huile grasse jaune odorante.....	4,3
Albumine soluble.....	6,2
— insoluble.....	24,8
Sel marin avec un peu de sulfate de soude.....	6,7
Gélatine, phosphate de chaux et phosphate de fer, environ.....	0,5
Eau.....	57,5
	100,0

(JOHN, *Écrits chim.*, t. III, p. 31.)

CÉCÉRITE. Voy. Cérite.

CÉDRÈNE. $C^{52}H^{24}$.

Temp. d'éb^{n} 248°. D^{d} 0,984. D^{d} de vap. 7,9.

		Calc.	Tr.
Carbone.....	2448,64	89,0	88,9
Hydrogène.....	300,00	11,0	11,4
	2748,64	100,0	100,3

(Walter, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. I, p. 502.)

CÉLERI. Feuilles.

Huile volatile incolore.
Huile grasse et chlorophylle.
Soufre, traces.
Bassorine.
Matière extractive et gomme.
Mannite.
Nitre et muriate de potasse.

(Vogel, *Journ. de Pharm.*, t. IX, p. 419.)

CÉLESTINE. Voy. Strontiane sulfatée.

CELLULOSE. $C^{12}H^{9}O^{9}$.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone..	44,8	44,80	45,01	42,57
Hydrogène	6,2	6,05	6,06	6,52
Oxygène..	49,0	49,15	48,93	50,91
	100,0	100,00	100,00	100,00

(1) Calculé. — (2) (3) C., par Doepping, *R. sc. et ind.*, t. XIV, p. 257. — (4) Membranes des conferves, par Payen, *R. sc. et ind.*, t. XIV, p. 479.

CELLULOSE ANIMALE.

Cellulose de la phallusia et de la cynthia papillata.

Carbone.....	43,40	43,20
Hydrogène.....	5,58	6,16
Oxygène.....	51,02	50,64
	100,00	100,00

Cellulose. Enveloppe des tuniciers.

Cellulose.....	60,34
Substances azotées.....	27,00
Matières inorganiques.....	12,66
	100,00

(Loewig et Koelliker, *C. R.*, t. XXII, p. 38.)

CELLULOSTASE.

Carbone.....	63,15
Hydrogène.....	21,65
Oxygène.....	15,15
Azote.....	0,05
	100,00

(Rossignon, *C. R.*, t. XII.)

CÉMENT DES DENTI

Matière animale.....
Phosphate de chaux...
Carbonate de chaux...

(Lassaigne.)

CENDRES des végétau lées à feu ouvert.

Tiges du maïs.....
Grand soleil.....
Sarments de vigne....
Buis.....
Saule.....
Orme.....
Chêne.....
Tremble.....
Hêtre.....
Sapin.....
Fougère en août.....
Absinthe.....
Fumeterre.....

(1) Livres de cendres. — (2)

Cendres. Productions sa de cendres.

Les tiges du blé de Tur
Le grand soleil.....
Sarments de vignes....
Buis.....
Saule.....
Orme.....
Chêne.....
Tremble.....
Hêtre.....
Sapin.....
Fougère en août.....
Absinthe.....
Fumeterre.....
Bruyère.....

(Richard Kirwan, *Ann. de*

Cendres. Proportion rela les végétaux.

Blé.....
Avoine.....
Orge.....
Seigle.....
Pommes de terre.....
Truffe rouge.....

(1) Silice. — (2) Chaux et m

(Ruckert, *Ann. de Ch.*, t. X

ſitres alcalimétriques sur 100 de diverses cendres.

	Degrés.
) bois pélard prises sous e d'un grand fourneau à s.....	10,46
) charbon de bois brûlé ourneau à coupelle.....	11,60
bois neuf brûlé dans une) ordinaire.....	8,19
bois flotté brûlé dans la eminée.....	4,35
fougère.....	4,85
côtes de tabac préparé humide.....	2,85
mottes à brûler.....	0,00
e brûlé.....	17,80
c brûlé.....	20,35
rtre.....	25,00
2 tartre, 1 nitre).....	51,00
(1 tartre, 1 nitre)....	60,00
marron d'Inde.....	65,00
commerce.....	45,00

ı. de Ch., t. LXXIX, p. 151.)

a trouvé dans quelques bois és suivantes de cendres non

.....	0,0083
.....	0,0100
r.....	0,0125
.....	0,0157
c.....	1,0160
.....	0,0160
ıppes.....	0,0164
lée.....	0,0170
ches).....	0,0250
ce).....	0,0600
.....	0,0500

n dosant les cendres après , on a eu les résultats sui-

.....	0,0020
.....	
.....	
.....	
.....	0,0036

Chêne écorcé.....	0,0040
Fusain.....	
Frêne.....	
Aulne.....	
Sapin.....	
Pin.....	
Noisetier.....	
Bouleau.....	
Épine.....	0,0050
Tremble.....	0,0060
Toile de fil.....	0,0090
Coton blanc.....	0,0100
Chêne (écorce).....	0,0120
Bois noir.....	0,0149
Acajou.....	0,0160
Ébène.....	0,0160
Chêne (fagots).....	0,0220
Fougères.....	0,0450

Cendres. Quantités de sels alcalins contenus dans les cendres.

Chêne blanc.....	0,075
Oranges.....	0,096
Tilleul.....	0,108
Pin.....	0,136
Noisetier de Pontgibault.....	0,139
Châtaignier.....	0,146
Chêne de Paris.....	0,150
Mûrier blanc de Paris.....	0,150
Bois noir de Châtillon.....	0,150
Noisetier de Nemours.....	0,154
Hêtre de Paris.....	0,160
Bouleau.....	0,160
Sainte-Lucie.....	0,160
Sapin de Pontgibault.....	0,167
Charme.....	0,180
Aulne.....	0,188
Mûrier de la Chine.....	0,189
Arbre de Judée.....	0,190
Chêne de Pontgibault.....	0,200
Vigne de Nemours.....	0,210
Hêtre de Pontgibault.....	0,239
Mûrier blanc d'Aix.....	0,250
Sapin d'Allevard.....	0,257
Bourdaine écorcée.....	0,260
Faux ébénier.....	0,315
Sureau.....	0,350
Sapin de Norwége.....	0,500
Fougère.....	0,007
Pommes de terre.....	0,040
Tabac.....	0,123
Bruyères.....	0,134
Paille de froment.....	0,170
Prêle.....	0,230
Tanaisie.....	0,290

Cendres. Composition des cendres de divers bois.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)	(9)	(10)
Sels alcalins.										
Acide carbonique	»	24,7	22,4	»	»	28,2	28,4	24.0	24,3	25,4
Acide sulfurique	»	7,3	7,3	»	»	7,6	5,9	8,1	10,0	10,6
Acide muriatique	»	4,7	5,2	»	»	1,8	4,0	0,1	0,8	2,0
Silice	»	1,0	1,0	»	»	1,7	1,0	0,2	»	5,0
Potasse	»	50,7	64,1	»	»	60,7	60,7	67,6	65,2	57.0
Soude	»	12,1								
	»	100,5	100,0	»	»	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0
Mat. insolubles.										
Acide carbonique	33,2	29,2	32,9	35.1	34,3	39,8	30,1	39,6	24,4	33,1
Acide phosphorique	10,0	8,8	5,7	5,4	1,8	2,8	7,0	0,8	7,0	1,1
Silice	5,0	3,9	5,8	9,2	7,2	2,0	1,7	3,8	6,4	8.0
Chaux	38,6	42,7	42,6	43,3	45,5	51,8	44,7	54,8	53,2	44,7
Magnésie	7,8	7,0	7,0	2,7	3,7	2,2	7,9	0,6	»	4.4
Oxyde de fer	1,6	0,1	1,5	trace.	0,8	0,1	0,1	»	»	0,5
Oxyde de manganèse	3,4	6,9	4,5	4,0	5,1	0,6	2,9	»	9,0	4,6
Charbon, etc.	»	1,4	»	»	»	»	4,5	»	»	3,8
	99,6	100,0	100,0	99,7	98,4	99,3	98,9	99,6	100,0	100,0
Phosphate de chaux	16,0	17,9	7,1	11,1	1,3	5,4	13,9	1,8	14,5	0,3
Phosphate de fer	3,8	0,3	3,7	»	2,0	0,3	0,2	»	»	1,3

(1) (2) Charme. — (3) (4) Hêtre. — (5) Bois noir. — (6) Tilleul. — (7) (8) (9) (10) (11) Chêne. — (
Lucie.

	(13)	(14)	(15)	(16)	(17)	(18)	(19)	(20)	(21)
Sels alcalins.									
Acide carbonique	24,0	24,9	22,6	»	23,0	37,0	20.2	»	»
Acide sulfurique	6,4	3,1	8,0	»	8,3	»	5,1	»	»
Acide muriatique	0,4	0,5	0,4	»	4,0	4,0	0,5	»	»
Silice	0,2	1,0	1,0	»	»	»	0,5	»	»
Potasse	67,0	70,5	68,0	»	52,0	59,0	73,7	»	»
Soude					11,5				
	98,0	100,0	100,0	»	98,8	100,0	100,0	»	»
Mat. insolubles.									
Acide carbonique	31,4	34,0	18,7	27,1	42.0	33,5	37,0	37,6	41,4
Acide phosphorique	8,8	7,5	5,4	11,6	1,8	1,9	4,8	5,5	3,0
Silice	3,2	2,4	1,3	7,7	2,9	6,0	4,2	5,3	3,3
Chaux	49,2	46,0	55.6	46,7	46,1	45,0	42,4	50,8	50,3
Magnésie	2,5	7,2	7,2	5,2	4.6	7,0	4,4	»	1,0
Oxyde de fer	1,1	1,8	»	0,3	0,5	1,0	4,0	2,0	1,0
Oxyde de manganèse	1,8	0,7	»	0,5	1,3		»	4,9	»
Charbon, etc.	»	»	»	»	»	5,6	»	»	»
	97.5	99,1	88.2	99.1	99,2	100.0	96,8	106,1	100,0
Phosphate de chaux	13.6	11,4	11,0	22,3	2,3	0,5	»	15,0	3,1
Phosphate de fer	2,7	3,2	»	1,3	1,3	0,3	3,0	5,0	2,5

(13) Sureau à grappes. — (14) Arbre de Judée. — (15) (16) (17) Mûrier. — (18) Oranger. — (19) (20
— (21) Chêne blanc. — (22) Chêne vert. — (23) Bouleau.

	(24)	(25)	(26)	(27)	(28)	(29)	(30)	(31)	(32)
Sels alcalins.									
Acide carbonique	»	18,8	»	15,2	30,2	13,5	22,8	20,8	30,0
Acide sulfurique	8,0	8,7	6,6	21.0	3,1	6,9	10,0	12,0	2,5
Acide muriatique	2,0	0,5	0,7	0,9	0,3	»	1,6	6,7	0.2
Silice	1,7	2,7	»	0,3	1,0	2,0	0,5	1,4	»
Potasse	»	69,3	»	62,0	65,4	28,2	64,1	31,7	67,3
Soude						41,5		25.4	
	»	100,0	»	99,4	100.0	100,1	99.0	98,0	100.0
Mat. insolubles.									
Acide carbonique	19.0	30,5	31,0	28.0	23.0	21,5	35,8	36,0	36.0
Acide phosphorique	18,4	1,9	7,7	11,0	4,2	1,8	4,4	1,0	5,0
Silice	8,0	8,5	5,0	3,3	8.0	13.0	3,3	4,6	5.6
Chaux	45.6	51,1	50,2	50,8	39,8	27.2	49,5	42.3	45,0
Magnesie	9,0	8,8	2,5	»	4,4	8,7	»	10,5	4,5
Oxyde de fer	»	3,5	3,6	2,0	14,1	22,3	»	0.1	1,4
Oxyde de manganèse	»	»	»	4,9	6,0	5,5	7,0	0,4	2,5
Charbon, etc.	»	»	»	»	»	»	»	4,8	»
	100,0	99.3	100,0	100,0	99,5	100,0	100,0	99,7	100.0
Phosphate de chaux	37,4	»	3,5	15,0	»	»	9,0	1,8	7.5
Phosphate de fer	»	3,0	9,0	5,0	6,3	3,0	»	0,2	2,9

(24) Faux ébénier. — (25) Châtaignier. — (26) (27) Aulne. — (28) (29) (30) Sapin. — (31) (
(33) (34) Sarment de vigne.

s de plantes des champs.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)
.....	25,490	32,386	30,577	36,536	22,865	33,111	32,926
ure de potassium	18,493	14,257	7,152	11,880	7,554	3,398	14,637
de sodium..	»	»	»	»	»	»	2,838
.....	19,104	16,421	16,009	15,487	29,266	23,372	11,479
ésie.....	4,942	4,787	8,666	4,561	6,146	5,065	7,709
manganoso-man- ique.....	»	»	»	»	»	»	1,418
hate ferrique..	2,396	2,396	4,777	2,344	1,800	1,800	2,768
phosphorique..	5,113	7,805	9,941	6,593	6,649	15,107	12,341
ulfurique.....	4,986	4,342	4,604	2,695	2,387	2,248	5,059
arbonique....	17,000	15,200	14,300	15,000	18,600	14,200	5,400
.....	1,653	1,529	6,800	3,291	2,389	1,410	2,398

Camomille. — (3) Maroute. — (4) Bluet. — (5) Agrostemma githago. — (6) Chélidoine. — (7) Acorus.
(*Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 649.)

. Composition des cendres de plantes très-siliceuses.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
de potasse.....	0,7	0,4	12,0	5,0	3,3
de potasse.....	trace.	3,2	11,4	1,2	9,0
ate de potasse.....	»	trace.	»	6,8	16,7
combinée à la silice.....	»	13,0	»	»	»
.....	73,0	71,5	50,8	37,5	16,5
ate de chaux.....	24,8	9,6	6,2	28,0	43,4
de chaux.....	»	»	14,4	»	»
ate de chaux.....	1,0	2,3	2,2	13,0	10,0
ie.....	0,5	»	3,0	1,0	0,2
de fer.....	»	»	»	1,4	0,7
le manganèse.....	»	»	»	6,1	0,2
	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0

ère. — (2) Paille. — (3) Prêle. — (4) Bruyère. — (5) Tanaisie.
Essais par Berthier, t. I, p. 268.)

ES MINÉRALES.

alunifères provenant de la com- des houilles d'Anzin et de Denain.

ulfurique.....	0,087
soluble.....	0,040
.....	0,005
e fer.....	0,180
.....	0,560
, eau et potasse.....	0,128
	1,000

TER, *Ann. des Mines*, 1838.)

vitrioliques de Forges-les-Eaux près

s so- dans 4,53	Matière organique ou humus soluble.	2,74	1,79
	Sulfate ferreux.. Sulfate ferrique.		
olu- ans ... 95,47	Sable fin.....	38,92	6,72
	Humus insoluble.	49,92	
	Sulfure de fer.. Oxyde ferrique.		
100,00		100,00	

le Pharm., 3e série, t. III, p. 372.)

Cendres de marais de la Vendée.

Sulfate de potasse.....	0,022
Chlorure de potassium.....	0,018
Carbonate de potasse.....	trace.
Argile.....	0,347
Silice gélatineuse.....	0,240
Alumine et oxyde de fer.....	0,155
Chaux.....	0,144
Magnésie.....	0,009
Acide carbonique et charbon.....	0,095
	1,000

(Berzelius, *Ann.* de Pogg, t. XXXV, p. 514.)

Cendres. Poussière volcanique tombée dans l'île de la Barbade en mai 1812.

Silice et alumine.....	91
Terre calcaire.....	8
Oxyde de fer.....	1
	100

(Thomson, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. IX, p. 218.)

CENDRES lancées avec de l'eau bouillante par un volcan, près de Manille, aux Philippines.

Résine mêlée d'un peu de soufre...	4
Silice.....	234
Alumine.....	34
Oxyde de fer.....	117
— de manganèse.....	33
Chaux.....	47
Sulfate de magnésie.....	22
Sulfate de chaux.....	trace.
— de fer.....	24
Matières volatiles inconnues.....	33
Perte.....	28
	576

(BALLARINI, *Journ. de Ph.*, t. XCIV, p. 171.)

CENDRES. Masse saline rejetée par le Vésuve dans l'éruption de 1802.

Matières solubles dans l'eau froide.

Hydrochlorate de soude.....	62,9
Hydrochlorate de potasse.....	10,5
Sulfate de chaux.....	0,5

Matières solubles dans l'eau chaude.

Sulfate de chaux.....	0,6
Sulfate de soude.....	1,2

Matières insolubles dans l'eau.

Silice.....	11,5
Oxyde de fer.....	4,3
Alumine.....	3,5
Chaux.....	1,3

(LAUGIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVI, p. 374.)

CENDRES de l'Etna.

Silice.....	28,10
Alumine.....	8,00
Sulfate de chaux.....	18,00
Sulfure de fer.....	20,88
Chaux.....	2,60
Charbon.....	1,00
Sulfates de cuivre, d'alumine et de magnésie, et muriate inconnu....	21,42
	100,00

(VAUQUELIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXII, p. 266.)

CENDRES du volcan de Cosigüina, dans l'
rique centrale.

	(a)	(b)	
Silice.....	57,60	50	
Alumine.....	23,82	10	
Chaux.....	8,75	12	
Oxyde de fer.....	7,07	17	
Perte.....	2,76	»	
Soude.....	»	7	
	100,00	96	1

(a) BINEAU, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVII, p
— (b) ÉLIE DE BEAUMONT, *C. R.*, t. V. — (c)
NOY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVII, p. 267.

CENDRES volcaniques de la Guadelou
1797.

Substance attaquée par les acides: Labrador.....	
Substance insoluble dans les acides.	
Sulfate d'alumine, de potasse, de chaux et de fer.....	
Eau.....	
	10

La partie soluble dans les acides cont

Silice.....	
Alumine.....	
Fer.....	
Chaux.....	
	1

CENDRES de décembre 1836.

Substance insoluble dans les acides..	
Substance soluble.....	
Eau par calcination.....	
Soufre par sublimation.....	
Perte de l'analyse.....	
	1

La partie soluble dans les acides est
posée de :

Silice.....	
Alumine et fer.....	
Chaux.....	
Magnésie.....	
Alcali.....	

(DUFRÉNOY, *C. R.*, t. IV.)

Voy. LABRADOR.

CENDRES d'un tremblement de terre.

Carbone.....	
Oxygène.....	
Hydrogène.....	
	1

(GREGORY, *Ann. de Millon et Reiset*, 1849, p

BLEUES. Voy. CUIVRE CAR-

NOIRES. Voy. LIGNITE.

PERLÉES. Voy. CARBONATE

VERTES. Voy. MALACHITE.

TE isomérique avec l'éléencé-

.....	66,362
.....	10,034
.....	3,250
.....	2,544
.....	1,954
.....	15,851
	99,995

n. de Ch. et de Ph., t. LVI, p. 177.)

$C^8H^{10}O^7$.

ne.

1)	(2)	(3)	(4)
,44	80,04	80,53	80,328
,75	13,85	13,61	13,843
,81	6,14	5,86	5,829
,00	100,00	100,00	10,000

, par ETTLING, *T. de Ch.* de Berzelius. ie, *id.* — (3) Céraïne, par LEWY, *C. R.*, m. *de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XV, Calculé.

TE. Voy. NÉPHRITE.

TE.

.....	68,818
.....	11,100
.....	3,399
.....	2,138
.....	2,332
.....	12,213
	100,000

de Ch. de Berzelius.)

:. V. CÉRINE.

:. V. CÉRINE.

'oy. CÉRAÏNE.

Berzelius, t. II, p. 484.)

CÉRINE.

Syn. : *Cérium oxydé siliceux noir; cérérine; cérérite.*

	(1)	(2)
Parties volatiles.....	»	0,40
Oxyde de cuivre accidentel.	»	0,87
Silice.....	32,06	30,17
Alumine.....	6,49	11,31
Oxyde de fer.....	25,26	20,72
Oxyde de cérium.....	23,80	28,19
Oxyde de lanthane.....	2,45	»
Chaux.....	8,08	9,12
Magnésie.....	1,16	»
Eau.....	0,60	»
	99,90	100,78

(1) C. de Riddarhyttan, par SCHEERER, *R. sc. et ind.*, t. VI, p. 43. — (2) C., par HISINGER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. X, p. 274.

CERISES.

	(1)	(2)
Matière animale....	0,21	0,57
Mat. colorante verte.	0,05	M. rouge inconnue.
Ligneux	2,44	1,12
Gomme.....	6,01	3,23
Sucre.....	1,12	18,12
Acide malique	1,75	2,01
Chaux.....	0,14	0,10
Eau.....	88,28	74,85
	100,00	100,00

(1) C. vertes. — (2) C. mûres.

(BÉRARD, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVI, p. 240.)

CÉRITE.

Syn. : *Cérine; cérium oxydé silicifère rouge; ochroïte; ferricalcite; cicérite.*

	(a)	(b)	(c)
Silice.....	»	17,00	18,00
Acide carbonique.	4,62	»	»
Acide silicique ...	16,06	»	»
Oxyde céreux	26,55	»	»
Oxyde lanthaniq..	33,38	67,00	68,59
Eau	9,10	»	»
Alumine.....	1,68	»	»
Oxyde ferrique...	3,53	2,00	2,00
Chaux	3,56	2,00	1,21
Oxyde manganique.	0,27	»	»
Oxyde cuivrique..	trace.	»	»
Eau et perte.....	»	12,00	16,16
	98,75	100,00	105,96

(a) HERMANN, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1845. — (b) VAUQUELIN, *id.* — (c) HISINGER, *id.*

CÉRITE.

	(d)	(e)
Silice	0,302	34,50
Oxyde céreux	0,282	»
Oxyde lanthanique	»	50,75
Alumine	0,113	»
Oxyde ferrique	0,207	3,50
Chaux	0,094	1,25
Eau et perte	»	10,00
	0,995	100,00

(d) BERZELIUS, *Manuel du fabricant de prod. chim.*, t. I. — (e) KLAPROTH, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 219.

CÉRIUM. Ce. Éq. 574,69.

CÉRIUM CARBONATÉ.

Oxyde	75,7
Acide	10,8
Eau	13,5
	100,0

(HISINGER, *T. de Min.* de Dufrénoy.)

CÉRIUM FLUATÉ.

Syn. : *Fluate neutre de cérium; fluocérine; flucérine.*

CÉRIUM FLUATÉ.

Peroxyde de cérium	82,64
Acide fluorique	16,24
Yttria	1,12
	100,00

(BERZELIUS, *T. de Min.* de Dufrénoy, t. II, p. 382.)

CÉRIUM HYDROFLUATÉ.

CeF+HO ou 3CeF+HO.

Syn. : *Cérium fluaté basique; basicérine.*

CÉRIUM FLUATÉ.

	(1)	(2)
Acide fluorique	28,28	26,67
Peroxyde de cérium	66,77	60,03
Eau	4,95	13,30
	100,00	100,00

(1) C. de Fimbo. — (2) C. de Bastnaes.

(BERZELIUS, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. II, p. 383.)

CÉRIUM FLUATÉ. Sous-florure cérique de Bastnaes.

Fluorures cérique et lanthanique	0,5015
Oxyde cérique et lanthanique	0,3643
Eau	0,1341
	0,9999

(HISINGER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1840, p. 139.)

CÉRIUM OXYDÉ SILICEUX
Voy. CÉRINE.

CÉRIUM OXYDÉ SILICIFÈRE
Voy. CÉRITE.

CÉRIUM PHOSPHATÉ.

Syn. : *Edwarsite; monazite.*

Protoxyde de cérium.....
Acide phosphorique.....
Zircon.....
Alumine.....
Silice.....
Protoxyde de fer.....

(SHÉPARD, *T. de Min.* de Dufrénoy, t. II

CÉROLITHE. Voy. PIERRE DE

CÉROSIE (cire des cannes à sucr

$C^{48}H^{46},2HO$.

	Tr.	
Carbone	81,00	36
Hydrogène	14,16	6
Oxygène	4,84	2
	100,00	44

(DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXV

Carbone	81,48	81,6
Hydrogène	13,79	13,7
Oxygène	4,73	4,6
	100,00	100,0

(LEWY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e sé p. 451.)

CÉRUMEN DE L'OREILLE d'

Huile soluble dans l'éther, inso l'esprit-de-vin.
Substance colorante amère sol l'éther.
Albumine.
Soude
Phosphate de chaux.

(FOURCROY et VAUQUELIN.)

CÉRUSE. Voy. CARBONATE DE PLOMB CARBONATÉ.

CERVEAU.

CERVEAU d'un cheval.

Cholestérine.....
Albumine et membrane.....
Phosphate de chaux.....

(LASSAIGNE, *T. de Ch.* de Berzelius.)

main.

ıale.
de chaux
d'ammoniaque } en très-petite quantité.
de soude
ı libre ou caustique.
ısse.

Ann. de Ch., t. XVI, p. 321.)

main.

ın.....	80,00
ısse blanche.....	4,53
ısse rougeâtre.....	0,70
.....	7,00
.....	4,12
.....	1,50
et soufre.....	5,15
	100,00

Ann. de Ch., t. LXXXI, p. 65.)

ımain.

ne pulvérulente.	Stéaroconote.
ne élastique....	Céphalote.
ı rougeâtre.....	Éléencéphol.
ısse blanche de n.....	Cérébrote.
e.	

ın. de Ch. et de Ph., t. LVI, p. 174.)

ımain.

brique isolé ou combiné à la

ɔhosphorique libre et combiné à

ıargarine.
ıportions d'acide oléique et mar-

e.
matière albumineuse.

ı. de Ch. et de Ph., 3e série, t. II, p. 482.)

ın fou.

	(1)	(2)	(3)
.....	77,0	85,0	73,0
.....	9,6	7,5	9,9
ɔlore.....	7,2	1,0	13,9
ıge.....	3,1	3,7	0,9
xtractives	2,0	1,6	1,0
de chaux. ɔx. de fer.	1,1	1,2	1,3
	100,0	100,0	100,0

ın entier. — (2) Substance corticale. — e médullaire.

)

Cerveau. Matière grise du cerveau d'un veau.

Albumine insoluble dans l'eau.....	10
Graisse onctueuse incristallisable.	
Osmazôme.	
Phosphate d'ammoniaque.	
— de soude.	
— de chaux.	
— de magnésie.	
Hydrochlorate de soude et des traces de fer.....	15 à 10
Eau.....	75 à 80

(John, *Écrits chim.*, t. V, p. 162.)

CÉTÈNE. $C^{32}H^{32}$.

	Tr.	Calc.	
Carbone.....	86,2	2448,4	85,9
Hydrogène.....	14,2	400,0	14,1
	100,4	2848,4	100,0

(Dumas et Péligot, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXII, p. 9.)

CÉTINE. $C^{64}H^{64}O^{4}$.

Syn. : *Blanc de baleine ; spermacéti.*

	(a)	(b)	(c)
Azote.....	»	»	0,354
Carbone.....	81,6	79,5	75,474
Hydrogène.....	12,8	11,6	12,795
Oxygène.....	5,6	8,9	11,377
	100,0	100,0	100,000

(a) Chevreul, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXII, p. 17. — (b) Bérard, *id.*, t. V, p. 294. — (c) Th. de Saussure, *id.*, t. XIII, p. 341.

Cétine.

	Calc.		Tr.	
Carb..	4854,10	80,81	80,36	79,66
Hydr..	798,69	13,12	13,53	13,12
Oxyg..	400,00	6,07	6,11	7,22
	6053,09	100,00	100,00	100,00

	Tr.		
Carbone.....	80,70	79,91	81,08
Hydrogène.....	13,23	13,40	13,21
Oxygène.....	6,07	6,69	5,71
	100,00	100,00	100,00

(Smith, *R. sc. et ind.*, t. XI, p. 35.)

CÉTRARATE D'ARGENT.

Oxyde..... =	1451,607	10,3888
Acide..... =	12521,073	89,6112
	13972,680	100,0000

Oxyde.....	10,3516	10,4176
Acide.....	89,6484	89,5824
	100,0000	100,0000

(Herberger, *Répert. de Ch. et de Ph.*, t. I, p. 118.)

CÉVADILLE, graine de vératre. Voyez VÉRATRE.

CEYLANITE. Voy. ZIRCON; SPINELLE.

CHABASIE.

$Al^2O^3,2SiO^3+(CaO,NaO,KO)SiO^3+6HO.$

Syn. : *Zéolite cubique; cuboïde; chabasin; acadialite d'Alger; chabasite.*

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice..	48,18	48,363	48,76	50,65
Alumine	19,27	18,645	17,55	17,90
Chaux..	9,63	9,734	10,40	9,37
Soude..	1,54	0,255	»	»
Potasse.	0,21	2,565	1,55	1,70
Eau....	21,10	20,171	21,72	19,90
	99,93	99,700	99,98	99,52

(1) C. de la vallée de Fassa, par HOFMAN.—(2) C. de Rubendorfel, par RAMMELSBERG. — (3) C. de Kilmalcolm, par THOMSON. — (4) C. de Gustafsberg, par BERZELIUS.

(*T. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 461.)

CHABASIE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice...	48,30	49,17	48,60	47,50
Alumine.	19,28	18,90	20,00	21,40
Chaux...	8,70	»	8,35	7,90
Magnésie.	»	»	0,40	»
Soude...	»	12,19	0,75	4,80
Potasse..	2,50	»	0,40	»
Eau....	20,00	19,73	19,30	18,19
	98,78	99,99	97,80	99,79

(1) C. de Feroé.—(2) C. de Skotland.—(3) Lévyne. —(4) Mésolin.

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXI, p. 428.)

CHABASIE.

	(1)	(2)	(3)
Oxyde ferriq.	»	2,4	»
Silice.....	43,33	52,0	47,75
Alumine....	26,66	12,4	20,85
Chaux.....	3,34	11,6	5,74
Potasse.....	»	»	1,65
Soude.....	»	»	2,34
Soude avec potasse...	5,34	»	»
Eau.....	21,00	21,6	21,30
Magnésie...	»	»	»
Perte.....	0,33	»	»
	100,00	100,0	99,63

(1) C. d'Oberstein, par VAUQUELIN, *Syst. de Ch.* Thomson, t. III, p. 370. — (2) Acadialite, *id.*, t. p. 378. — (3) C. des îles Feroé, par DUROCHER, *et ind.*, t. XII, p. 117. — (4) Annerod, par HARDT, *Ann.* de Millon et Reiset, 1849, p. 257.

CHAIR MOMIFIÉE.

Eau hygrométrique.....
Acide azulmique.....
Azulmate d'ammoniaque.....
Carbonate de potasse.....
Chlorure de potassium.....
— de sodium.....
Sulfate de potasse.....
Phosphate de soude.....
Savon ammoniacal.....
Matière résinoïde.....
Phosphate de chaux.....
Carbonate de chaux.....
— de plomb.....
Silice fine et sable siliceux.....

(*R. sc. et ind.*, t. XII, p. 260.)

CHAIR MUSCULAIRE.

	(1)	(2)	(3)
Eau.....	77,17	77,03	77,50
Fibrine, tissu cellulaire, nerfs, vaisseaux.....	17,70	17,18	17,50
Albumine et matière colorante du sang.....	2,20	2,70	2,20
Extrait alcoolique et sels.....	1,80	1,94	1,50
Extrait aqueux et sels.....	1,05	1,15	1,30
Phosphate de chaux albumineux.....	0,08	»	traces.
Graisse et perte.....	»	»	»
	100,00	100,00	100,00

(1) C. de bœuf, par BERZELIUS. — (2) Cœur de bœuf, par BRACONNOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, p. 390. — (3) C. de bœuf, par SCHLOSSBERGER, *T. de Ch.* de Dumas, t. VIII, p. 701. — (4) C. de b SCHUTZ, *id.*

CHAIR MUSCULAIRE.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Carbone.....	52,14	52,39	52,35	52,08	52,40
Hydrogène.....	7,10	7,18	7,20	7,14	7,34
Azote.....	15,22	15,44	15,20	15,34	15,33

(1) (2) Astacus fluvialis. — (3) (4) Melolentha vulgaris. — (5) (6) Anodonta cygnea.

(SCHMITS, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1846, p. 306.)

RE.

	(1)	(2)	(3)
.....	53,14	53,69	»
.....	6,99	7,11	»
.....	15,49	15,40	1,250
.....	0,84	»	»

garis. — (2) C. du rhombus bambatus. — (3) C. du gadus merlangus.
re de Millon et Reiset, 1849, p. 351.)

RE.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)
se, etc., etc...	15,0	16,2	16,8	18,0	17,0	16,5	12,0	11,1
oagulée, cruor.	3,2	2,6	2,4	2,3	4,5	3,0	5,2	4,4
ue et sels.....	1,1	1,4	1,7	2,4	1,0	1,4	1,0	1,6
et sels.....	1,0	1,6	0,8	»	1,5	1,2	1,7	0,2
calcique et ma- es.....	0,1	»	»	0,4	»	0,6	»	2,2
.....	79,7	78,2	78,3	76,9	76,0	77,3	80,1	80,5
	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0

au. — (3) C. de cochon. — (4) C. de cerf. — (5) C. de pigeon. — (6) C. de poulet. — (7) C. de e truite.
Rapp. ann. de Berzelius, 1844.)

3.

luble dans l'éther....	4,6
soluble dans l'éther...	12,9
.....	0,8
.....	2,1
.....	38,9
.....	3,6
.....	2,5
haux.....	9,6
haux.....	20,0
.....	6,7
.....	1,7
	103,4

de Pharm. de Berlin, 1818, p. 63.)

grise.

.....	84,60
ier.....	8,33
A reporter....	92,93

Report....	92,93
Matière animale insoluble dans l'alcool et soluble dans l'eau.....	1,18
Limacine, quantité indéterminée....	»
Matière soluble dans l'alcool et dans l'eau.....	0,77
Huile verte fluide à la température de l'atmosphère.....	0,15
Acide organique uni à la potasse, quantité indéterminée.....	»
Carbonate de potasse.....	0,02
Chlorure de potassium mêlé de chlorure de sodium.....	0,18
Sulfate de potasse.....	0,11
Carbonate de chaux.....	2,64
Phosphate de chaux	0,67
Magnésie.....	0,23
Phosphate de fer.....	0,05
Oxyde de manganèse.....	0,01
Silice.....	0,01
	98,95

(H. Braconnot, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. I, p. 324.)

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
re, etc.....	17,0	16,5	15,98	13,82	16,27
ématosine.....	4,5	3,0	1,69	2,43	2,69
ique et sels.....	1,0	1,4	7,49	5,73	6,97
et sels.....	1,5	1,2			
aire avec matière animale....	»	6,6	»	»	»
u cellulaire.....	»	»	2,50	2,00	6,88
.....	»	»	2,02	2,34	2,23
.....	76,0	77,3	70,32	73,66	64,96
	100,0	106,0	100,00	99,98	100,00

:toraux du pigeon. — (2) M. pectoraux de poule. — (3) M. d'un vieux moineau. — (4) M. d'un - (5) M. d'une hirondelle.

CHAIR.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Fibre musculaire, vaisseaux, nerfs	16,83	16,40	15,54	8,44
Albumine soluble et hématosine	1,75	2,95	1,93	6,67
Glutine du tissu cellulaire	1.92	3,83	2,07	3,55
Matières extractives	2,80	4,83	3.74	7,22
Graisse	4,24	2,94	2,30	1,15
Eau	72.46	69,08	74.45	73.27
	100,00	100,00	100,00	100,00

(1) Grands pectoraux d'un homme âgé de 59 ans. — (2) Muscles pectoraux d'un jeune faucon. — (3 pectoral d'une femme âgée de 36 ans. — (4) Pectoraux d'un faucon de 8 jours. — (5) Muscles du co vieux faucon.

CHAIR.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Fibre musculaire, vaisseaux, etc.	17,29	16,50	12,80	17,68
Albumine et hématosine	3,21	1,10	1,80	2,68
Glutine et tissu cellulaire	1,63	4,48	3,60	1,23
Matières extractives	3,64	3,54	5,34	4,12
Graisse	»	»	»	2.53
Eau	74,23	74,38	76.46	71,76
	100,00	100,00	100,00	100,00

(1) Pectoraux d'un vieux pigeon. — (2) Cœur d'un vieux pigeon. — (3) Estomac d'un vieux pi (4) Muscles pectoraux d'un canard sauvage. — (5) *Id.* d'une grenouille.

CHAIR.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Fibre musculaire	12,1	11,1	9,42	11,31
Albumine sans matière colorante	5,2	4,4	1,38	2,35
Glutine	»	»	2,13	1,98
Matières extractives	2,7	4,0	4,36	3,47
Graisse	»	»	0,54	1,11
Eau	80,0	80,5	82,17	79,78
	100,0	100,0	100,00	100,00

(1) M. de cyprinus nasus, carassius et barbus. — (2) M. de salmo fario. — (3) M. de cyprinus (4) M. de carpio. — (5) Muscles d'une couleuvre.

CHAIR.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Fibre musculaire, vaisseaux, nerfs, tissu cellulaire	17.5	15,0	16,2	15,43	14,94
Albumine soluble et hématosine	2,2	3,2	2,6	1,99	1.29
Extrait alcoolique avec sels	1,3	1,1	1,4	1,98	1,42
Extrait aqueux avec sels	1,8	1,0	1,6	3,00	1,29
Phosphate calcaire albumineux	traces.	1,0	traces.	»	»
Eau et perte	77,5	79,6	78,2	77,60	78,06
	100,3	100,9	100,0	100,00	100,00

(1) M. de bœuf.—(2) M. de veau âgé de 4 semaines. —(3) M. de veau âgé d'un an. — (4) (5) M. d (6) M. de veau âgé.

CHAIR.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Fibre musculaire, vaisseaux, etc.	16,8	15,53	18,0	16,33	16,81
Coagulum riche en cruor	2,4	»	»	»	»
Albumine et matière colorante	»	2,89	2,3	2,00	1,96
Glutine du tissu cellulaire	»	1,98	»	1,79	»
Graisse	»	2,47	»	1,80	0,50
Matières extractives	2,5	4,30	2,8	2,93	4,75
Eau et perte	78,3	72,83	78,3	75,15	75.98
	100,0	100,00	101,4	100,00	100,00

(1) M. du porc. — (2) M. du renard. — (3) M. du chevreuil. — (4) M du chat. — (5) M. de che jeune. — (6) M. de marte domestique.

ndres de muscles.

	Cendres pour 100 p. de viande sèche.	COMPOSITION DES CENDRES.				
		Chlorure sodique.	Sulfate sodique.	Phosphates alcalins.	Phosphates terreux et fer.	Carbonate sodique.
muscles	5,49	3,04	trac.	85,54	11,42	»
le, muscles	4,48	4,20	0,90	79,80	15,10	»
femelle, muscles	4,68	1,00	»	72,00	20,60	»
scles	7,71	6,50	0,30	76,80	16,40	»
cles	»	trac.	trac.	89,80	10,20	»
e, muscles	4,42	5,55	2,18	54,62	37,65	»
estique mâle, muscles	5,36	3,17	»	74,13	20,70	2,00
- tissus musculaires de l'estomac.	4,54	12,62	5,00	71,78	10,60	»
- cœur	4,49	1,31	»	88,85	9,84	trac.
- femelle, muscles	4,81	0,55	trac.	74,05	25,40	»
- muscles de l'estomac	2,92	1,00	»	46,30	52,70	»
- membrane muqueuse de l'estomac	2,26	1,70	»	23,30	75,00	»
nelle, muscles	3,85	1,02	2,50	74,08	22,40	»
embrane musculaire de l'estomac.	2,66	4,12	4,62	46,36	46,90	»
embrane muqueuse de l'estomac.	5,24	8,96	»	75,54	23,50	»
melle, muscles	6,16	4,04	»	85,96	10,00	»
e cinquante-neuf ans, muscles pectoraux	»	trac.	11,40	69,03	19,57	»
eur	»	3,48	4,26	63,68	28,58	»
trente, muscles	»	10,30	1,72	72,95	15,03	»
trente-six ans, muscles pectoraux.	4,80	13,44	1,86	63,58	21,12	»
eur	3,61	5,33	trac.	84,14	10,53	»
d'une semaine, muscles	»	6,33	2,04	81,44	10,19	»
, muscles pectoraux	5,06	1,73	»	70,07	28,20	»
eur	4,68	3,34	»	70,06	17,60	trac.
, muscles pectoraux	7,46	5,34	1,23	85,33	8,10	»
uscles de la cuisse	4,74	4,66	0,97	86,03	8,34	»
lco pygargos), muscles	4,73	1,15	»	90,40	8,45	trac.
mbrane musculaire de l'estomac.	2,82	trac.	»	57,90	42,10	trac.
mbrane muqueuse de l'estomac.	3,09	trac.	»	58,40	41,60	trac.
lco bueto), muscles	4,66	7,38	4,50	46,15	41,97	»
mbrane musculaire de l'estomac.	4,95	1,39	»	81,21	17,40	trac.
mbrane muqueuse de l'estomac.	8,97	24,07	4,32	51,11	20,50	trac.
scles	4,40	trac.	trac.	76,40	23,60	trac.
nbrane musculaire de l'estomac.	4,05	trac.	4,40	49,00	46,60	trac.
nbrane muqueuse de l'estomac.	7,36	trac.	33,00	31,30	35,70	trac.
uscles	4,30	16,63	22,20	33,25	1,46	10,46
scles pectoraux	5,51	1,39	trac.	84,72	13,89	»
mbrane musculaire de l'estomac.	6,34	18,45	4,33	63,52	13,70	trac.
de 4 ans	3,14	1,30	»	86,70	12,00	»
de 13 ans	4,31	trac.	»	87,10	12,90	»
é de faim	5,87	5,94	»	69,33	24,36	trac.
ivage, muscles	4,48	1,20	»	84,00	14,80	»
— muscles	5,40	»	trac.	87,90	12,10	»
embrane musculaire de l'estomac,	5,05	17,00	0,90	68,40	13,00	»
(rana esculenta)	4,96	11,00	»	64,00	25,00	trac.
rca fluviatilis)	7,08	1,27	»	54,39	44,34	trac.
rinus carpio)	6,16	1,31	12,30	44,19	42,20	»

rchiv. f. Physiol. Heilkunde.)

CENDRES de viande.

Acide phosphorique	26,27
Potasse	38,87
Chlore	8,63
Potassium	9,40
Acide sulfurique	3,59
Potasse	4,23
Phosphate de chaux	3,06
— de magnésie	5,76
— de peroxyde de fer	0,57

(KELLER, *R. sc. et ind.*, novembre 1849, p. 398.)

CHALILITE.

Silice	36,56
Alumine	26,26
Chaux	10,28
Peroxyde de fer	9,28
Soude	2,72
Eau	16,66
	101,76

(THOMSON, *Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 754.)

CHALKOLITE. Voy. URANE PHOSPHATÉ.

CHALKOPYRITE. Voy. CUIVRE PYRITEUX.

CHALKOSINE. Voy. CUIVRE SULFURÉ.

CHAMOISITE.

Syn. : *Berthiérite.*

Silice	14,30	12,40
Alumine	7,80	7,80
Protoxyde de fer	60,50	74,70
Eau	17,40	5,10
	100,00	100,00

(BERTHIER, *Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. II, p. 493.)

CHAMOISITE. Carbono-phosphate de fer.

Peroxyde de fer	44,120
Protoxyde de fer	29,980
Acide carbonique	11,873
Acide phosphorique	3,380
Chaux	2,140
Magnésie	0,775
Eau	0,900
Silice	6,990
	97,158

(*T. de Min.* par Dufrénoy, t. II, p. 496.)

CHAMPIGNONS.

AGARIC BLANC (boletus larix).

L'eau dissout une petite quantité de matière extractive ainsi que du sulfate de potasse et de chaux, du muriate de potasse et une matière animale.

La distillation en vase clos donne
tate et carbonate d'ammoniaqu
Les cendres contiennent carbona
tasse et de chaux, muriate d
sulfate de chaux, phosphate d
de fer.
L'alcool en extrait de l'acide benz
Les alcalis caustiques dégagent d
beaucoup d'ammoniaque.
L'acide nitrique y forme des acide
oxalique et de l'adipocire.

(BOUILLON-LAGRANGE, *Ann. de Ch.*, t. L

AGARIC BLANC.

Résine âcre qui n'est soluble que
l'huile de térébenthine bouillan
Résine soluble dans l'huile de téré
thine froide
Extrait amer
Gomme
Fougère
Eau et perte

(BUCHOLZ.)

AGARIC BLANC.

Gomme avec extrait amer et sel
acides végétaux solubles dans l'
Albumine végétale à l'état solubl
Résine molle extraite en même te
que les substances solubles c
l'eau
Résine extraite en même temps
les parties solubles dans l'eau b
lante, soluble dans l'éther, i
luble dans les huiles volatiles.
Résine extraite ensuite par l'alc
soluble dans l'éther et dans
huiles volatiles
Substance analogue à la cire
Matière extractive
Acide bolétique
Acide fungique
Acide phosphorique et tartrique.
Potasse
Chaux
Albumine coagulée et substances
meuses extraites par l'acide h
chlorique
Résine extraite par l'hydrate p
sique après le traitement par l'
hydrochlorique
Fungine
Eau

(BLEY.)

U NOYER.

égétation	1118,30
coriace	95,68
animalisée peu connue, in-	
e dans l'alcool	18,00
animale soluble dans l'al-	
smazôme	12,00
e	7,20
de potasse	6,00
e	1,20
huileuse	1,12
champignon	0,50
te de potasse, en très-pe-	
antité	»
	1260,00

ACONNOT, *Ann. de Ch.*, t. LXXXVII, p. 252.)

TYPTIQUE.

fongueuse cartilaginoïde	16,7
..... } adipo-résineuse }	1,8
ce gélatinoïde inconnue	1,5
ombustible indéterminé, uni	
otasse	»
âcre fugace inconnu	»
	20,0

ACONNOT, *Ann. de Ch.*, t. LXXXVII, p. 264.)

THEOGALUS.

sucrée cristalline.
grasse d'une saveur amère et âcre.
animale insoluble dans l'alcool.
me.
tal acide.

MUSCARIUS.

x matières animales dont on a parlé
aut.
grasse.
, phosphate et sulfate de potasse.

CAMPESTRIS ou champignon co-
le des couches.

re.
graisse.
ne.
sucrée.
ce animale soluble dans l'alcool et
l'eau, ou osmazôme.
ce animale insoluble dans l'alcool.
de M. Braconnot, ou partie fibreuse
ampignon.
de potasse.

AGARICUS BULBOSUS.

Matière animale insoluble dans l'alcool.
Matière animale soluble dans l'eau et l'alcool ou osmazôme.
Substance molle, grasse, de couleur jaune et de saveur âcre.
Sel acide, qui n'est point un phosphate.

(VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. LXXXV.)

AGARIC ENCRIER. Sporules.

Géine	39,6
Terreau charbonneux	18,0
Ligneux	18,0
Acide géique	9,0
Oxalate de chaux	6,0
Huile fixe fluide	5,0
Extrait de champignon	2,4
Oxyde de fer, traces de magnésie, de phosphate de chaux et perte	2,0
	100,0

(BRACONNOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIX, p. 443.)

HYDNE SINUÉ.

Eau.
Fungine.
Gélatine ou matière animale en petite quantité.
Espèce particulière de sucre en assez grande quantité.
Beaucoup d'acétate de potasse.
Acide végétal d'une nature particulière combiné à la potasse.
Peu de phosphate de potasse.
Matière huileuse.
Adipocire.
Principe âcre très-fugace.
Muriate de potasse.

(LOEWIG.)

HYDNE HYBRIDE.

Eau.
Fungine.
Gélatine.
Sucre de champignon en assez grande quantité.
Albumine.
Acétate de potasse.
Phosphate de potasse.
Acide végétal combiné à la potasse.
Adipocire.
Huile brune.
Principe colorant.
Muriate de potasse.

Mérule chanterelle.

Eau.
Fungine.
Gélatine.
Une assez grande quantité de sucre en beaux prismes tétraèdres.
Acétate de potasse.
Phosphate de potasse.
Un acide végétal uni à la même base.
Huile.
Adipocire.
Principe âcre détruit par la chaleur.
Acide acétique libre?

(Braconnot, *Ann. de Ch.*, t. LXXIX, p. 296, 500 et 501.)

Bolet faux amadouvier.

Eau.
Fungine.
Mucoso-sucré.
Bolétate de potasse.
Matière adipeuse jaune.
Albumine.
Phosphate de potasse en petite quantité.
Acétate de potasse, *idem*.
Acide végétal indéterminé à l'état de combinaison.

Réticulaire des jardins.

Matière fongueuse très-divisée.
Carbonate de chaux en quantité quable.
Albumine.
Matière animale.
Matière adipeuse jaune.
Acétate de potasse.

Satyre fétide.

Eau.
Fungine très-animalisée.
Albumine.
Matière animale.
Mucus.
Suracétate de potasse.
Suracétate d'ammoniaque en petite tité.
Acipocire.
Matière huileuse.
Sucre de champignon.
Phosphate de potasse en petite quanti
Acide combustible uni à la potasse.

(Braconnot, *Ann. de Ch.*, t. LXXX, p. 292.)

Champignons divers.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Agaricus deliciosus	80,9	13,1	0,90	0,64	6,9
— arvensis	90,6	9,4	1,08	0,77	11,6
— glutinosus	93,7	6,3	0,30	0,29	4,8
— russula	91,2	8,8	0,83	0,37	9,5
— cantharellus	90,6	9,4	1,05	0,30	11,2
— muscarius	90,5	9,4	0,84	0,59	9,0
Bolatus aureus	94,2	5,6	0,38	0,26	6,8
Lycoperdon echinatum	»	»	»	»	5,2
Polyporus formentarius	»	»	»	»	3,0
Dædalea quercina	»	»	»	»	3,1

(1) Eau
(2) Substances solides
(3) Sels
(4) Azote
} Champignons frais.

(5) Sels
(6) Azote
} Champignons desséchés.

(Schlossberger et Dopping, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1846, p. 637.)

ı MITRA.

asse brunâtre	30,0
as semblable à la cétine	1,0
champignon	2,0
ı gommeux qui donne un peu ıoniaque par la distillation	5,4
	39,6
extractive végéto-animale (osne) avec un peu de sulfate et rochlorate de potasse, d'acide ıue et acide lactique libre	29,4
ıe	1,2
et phosphate d'ammoniaque	8,0
	10,4

a, *Journ. de Schw.*)

ı NOSTOC.

	185,0
analogue à la gomme de bassorine	13,8
le mucus	1,2
te de chaux. grasse. te de chaux. de potasse. le potasse.	en petite quantité.
	200,0

MACONNOT, *Ann. de Ch.*, t. LXXXVII,

RE. Graines.

	(1)	(2)
	20,81	23,94
	0,64	0,66
	25,57	23,41
e	0,96	0,21
e de fer	0,74	3,40
ıosphorique	33,52	37,11
de chaux	0,18	1,58
ı de sodium	0,09	1,44
licique	13,48	0,86
	6,19	9,63
	102,18	102,24

ıvis. — (2) Graines de lin.

ion faite du charbon, on a en es de cendres pures ;

	21,67	25,85
	0,66	0,71
	26,63	25,27
e	1,00	0,22
e de fer	0,77	3,67
A reporter	50,73	55,72
Report	50,73	55,72
Acide phosphorique	34,96	40,11
Sulfate de chaux	0,18	1,70
Chlorure de sodium	0,09	1,85
Acide silicique	14,04	0,92
	100,00	100,00

(LEUCHTWEISS, *R. sc. et ind.*, 2e série, t. III, p. 22.)

CHANVRE.

Huile grasse	19,1
Résine	1,6
Sucre incristallisable avec de la matière extractive un peu amère acidule	1,6
Extrait gommeux brun	9,0
Albumine soluble	24,7
Parties de fibre ligneuse	5,0
Enveloppe	38,3
Perte	0,7
	100,0

(BUCHOLZ, *Anc. J. de Gehlen*, t. VI, p. 615.)

CHANVRE. Composition de la tige de chanvre desséchée à plus de 100 degrés.

Carbone	39,94
Hydrogène	5,06
Oxygène	48,72
Azote	1,74
Sels	4,54
	100,00

CHANVRE. Feuilles de chanvre desséchées à plus de 100 degrés.

Carbone	40,50
Hydrogène	5,98
Azote	1,82
Oxygène	29,70
Cendres	22,00
	100,00

(ROBERT KANE, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1845, p. 450.)

CHANVRE. Cendres du chanvre.

Potasse	7,48
Soude	0,72
Chaux	42,05
Magnésie	4,88
Alumine	0,37
Silice	6,75
Acide phosphorique	3,22
Acide sulfurique	1,10
Chlore	1,53
Acide carbonique	31,90
	100,00

CHANVRE. En tenant compte des cendres, la partie organique se compose de :

Carbone	55,66
Hydrogène	8,21
Azote	6,45
Oxygène	29,68
	100,00

(ROBERT KANE, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1845, p. 450 et 451.)

CHANVRE. Pollen du chanvre.

Cire.
Résine.
Matière extractive.
Sucre.
Pollénine.
Albumine caséeuse.
Sels ammoniacaux.
Malates.
Phosphate de potasse et de chaux.

(JOHN, *Écrits ch.*, t. V, p. 42.)

CHAPAPOTE. Voy. ASPHALTE.

CHARANÇONS DU BLÉ.

Acide particulier analogue à l'acide gallique en très-grande abondance.
Matière analogue au tannin.
Plusieurs matières grasses fixes.
Résine.
Principe amer particulier.
Matière animale particulière.
Squelette animal, probablement analogue à la kitine des coléoptères.
Phosphates de chaux et de magnésie.
Très-faible proportion de sulfate de fer.
Silice.
Principe odorant particulier.

(HENRY père, *J. de Pharm.*, novembre 1827, p. 544.)

CHARBON.

Les charbons suivants, exposés à l'air, ont absorbé les parties suivantes d'air atmosphérique :

Charbon de bourdaine d'Essonne	4
Id. de Choisy	6
Hêtre, chêne, aulne	
Sapin	
Charbon calciné à la chaleur blanche	

CHARBON. Combustion dans la vape

Hydrogène	
Oxyde carbonique	
Acide carbonique	
Carbure d'hydrogène	

(BUNSEN, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1841.)

CHARBON. D'après Saussure, le ch buis récemment calciné absorb lumes suivants de différents gaz nant son propre volume pour uni

Ammoniaque	
Acide muriatique	
Acide sulfureux	
Hydrogène sulfuré	
Protoxyde d'azote	
Deutoxyde d'azote	
Acide carbonique	
Oxygène	
Azote	
Hydrogène	

Dans l'air humide le charbon a 0,10 au 0,20 de son poids de vap

Densité des charbons des marc

Noyer à écorce écailleuse	
Chêne blanc	
Châtaignier	
Frêne d'Amérique	
Hêtre du bois	
Charme	
Pommier sauvage	
Sassafras	
Cerisier de Virginie	
Orme d'Amérique	
Cèdre de Virginie	
Pin jaune	
Bouleau à feuilles de peuplier	
Châtaignier d'Amérique	
Peuplier d'Italie	

(*Tr. des Essais* de Berthier, t. I, p. 280.

ıbleau comparatif de la force décolorante de divers charbons.

CHARBON EMPLOYÉ sous le poids d'un gramme.	FORCE DÉCOLORANTE sur l'indigo.	FORCE DÉCOLORANTE sur la mélasse.
iné avec la potasse.....	50,00	20,0
iné avec la craie.....	18,00	11,0
avec le phosphate de chaux.....	12,00	10,0
calcinée avec la potasse.....	36,00	15,5
.....	34,00	15,5
lcinée avec la potasse.....	10,60	8,8
le l'acétate de potasse.....	5,60	4,4
obtenu de la décomposition du carbo- soude par le phosphore.....	12,00	8,8
umée calciné.....	4,00	3,3
ımée calciné avec de la potasse.....	15,20	10,6
des os traité par l'acide muriatique et ɔotasse.....	45,00	20,0
des os traité par l'acide muriatique....	1,87	1,6
étale ou animale calcinée avec le pho- de chaux.....	2,00	1,9
des os brut.....	1,00	1,0

ı. *de Pharm.*, t. VIII, p. 257.)

is soumis à la distillation.

	(1)	(2)	(3)	(4)
8.....	16,39	0,150	25,45	0,150
.....	15,80	0,110	25,60	0,110
.....	14,50	0,375	25,50	0,375
.....	13,75	0,400	25,75	0,400
ıe commun.....	12,80	0,320	24,90	0,320
id.	13,30	0,350	26,10	0,350
.....	14,10	0,350	25,30	0,350
.....	14,90	0,400	25,25	0,400
au.....	12,80	0,250	24,80	0,250
ıau.....	11,90	0,300	24,40	0,300
.....	14,10	0,150	25,10	0,150
.....	13,90	0,150	24,85	0,150
.....	16,00	0,225	27,50	0,225
.....	15,10	0,250	24,50	0,250
e Genève.....	15,40	0,120	25 95	0,120
id.	13,60	0,150	25,80	0,150
.....	12,90	0,400	24,20	0,400
igle.....	13,10	0,300	24,30	0,300
.....	14,25	0,750	25,20	0,750
ıau.....	12,95	0,700	27,75	1,700
leau conservé pendant plus de 100 ans nur.....	12,15	»	25,10	»

ɔonisation rapide (charbon) quantités obtenues de 100 p. de bois.
Id. (cendres) id.
bonisation lente (charbon) id.
Id. (cendres) id.

. *de Ch.* de Dumas, t. I, p. 558.)

Charbon. Composition des charbons marchands de Paris.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Charbon.....	88,0	85,6	85,2	83,2
Cendres calcinées	2,4	1,0	1,0	1,8
Matières volatiles	9,6	13,4	13,8	15,0
	100,0	100,0	100,0	100,0
Équivt des mat. volat. en charbon.	6,0	5,0	5,0	4,0

	(5)	(6)	(7)	(8)
Charbon.....	83,0	82,8	72,0	90,3
Cendres calcinées	3,0	1,6	6,6	2,2
Matières volatiles.	15,0	15,6	21,4	7,5
	101,0	100,0	100,0	100,0
Équivt des mat. volat. en charbon	5,0	6,5	9,0	5,0

	(9)	(10)	(11)
Charbon.....	90,2	88,1	88,0
Cendres calcinées....	1,8	1,9	2,0
Matières volatiles....	8,0	10,0	10,0
	100,0	100,0	100,0
Équivt des matières volat. en charbon..	5,0	4,5	4,0

	(12)	(13)	(14)
Charbon.....	87,7	76,6	57,7
Cendres calcinées....	2,0	6,4	0,8
Matières volatiles....	10,3	17,0	41,5
	100,0	100,0	100,0
Équivt des matières volat. en charbon..	6,0	11,0	16,0

(1) Épine. — (2) Peuplier. — (3) Érable. — (4) Frêne. — (5) Tremble. — (6) Fusain. — (7) C. de Choisy. — (8) Sapin. — (9) Aulne. — (10) Bouleau. — (11) Chêne. — (12) Noisetier, — (13) C. de Choisy. — (14) Bourdaine roux.

(*T. des Essais* de Berthier, t. I, p. 286.)

Charbon. Charbon des fosses à céru altération noire des poutrelles.

Matière grasse dissoute par l'éther.	
Substance brune soluble dans l'eau.	
Substance brune dissoute par l'eau ammoniacale.....	
Substance brune dissoute par solution bouillante de potasse.....	
Tissu végétal altéré.....	
Acétate d'ammoniaque.....	
Sable, sel de potasse, matière terreuse, phosphate de chaux, sulfure de plomb.....	
	1

(Payen, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t p. 232.)

Charbon. Charbon des cérusiers.

Carbone.....	
Hydrogène.....	
Oxygène.....	
Azote.....	
	1

(Payen, *Annuaire* de Millon et Reiset, p. 461.)

Voyez Bois, Combustibles, Ho Coke.

Charbon.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Charbon roux.....	0,36	0,264	0,146	0,25
Charbon noir.....	0,30	0,259	0,126	0,33
Charbon de Choisy.....	0,28	0,240	0,140	0,33
Charbon de meules ordinaires.....	0,25	0,240	0,140	0,33
Charbon de grandes meules.....	0,29	0,298	0,192	0,25
Charbon fait en petit.....	0,13	0,128	0,272	0,66

(1) Proportion obtenue. — (2) Équivalent en carbone. — (3) Id. des matières volatiles perdues. — (4) I tion de la perte. — (5) Équivalent en carbone de 100 de combustibles.

(Berthier, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIX, p. 261.)

Pâte désinfectante pour les égouts.

) fer	200
) zinc	25
/égétal	10
chaux	265
	500

?., t. XIV.)

V ANIMAL.

.....	71,7
.....	28,3
	100,0

ı, *Ann. des Mines*, 2e livraison, 1821,

IS FOSSILES. Voy. HOUILLES, ;, ANTHRACITE, LIGNITES, TOUR-

ableau de la composition élémen-
combustibles fossiles.

	(1)	(2)	(3)	(4)
..	14,62	13,67	13,48	13,15
..	90,45	91,98	92,56	87,85
)..	2,43	3,92	3,33	4,90
ote	2,45	3,16	2,53	4,29
..	4,67	0,94	1,58	2,96
	100,00	100,00	100,00	100,00

	(5)	(6)	(7)
.....	12,98	12,76	13,17
.....	87,47	84,67	83,75
.....	5,14	5,29	5,66
t azote.	5,63	7,94	8,04
.....	1,78	2,10	2,55
	100,00	100,00	100,00

ins de transition, anthracites (Pensylva-
'd. (Mayenne). — (3) *Id.* (Pays de Galles).
les grasses et dures de Rive-de-Gier. —
grasses maréchales. — (6) Houilles grasses
ımes (Flenu de Mons). — (7) *Id.* (Cannel-

FOSSILES.

	(1)	(2)	(3)	(4)
..	13,62	12,94	14,10	13,05
...	76,48	75,38	63,28	75,41
;..	5,23	4,74	4,35	5,79
:ote	16,04	9,02	13,17	17,94
...	2,28	11,86	19,20	0,89
	100,00	101,00	100,00	100,00

in houiller : houilles sèches à longues
enzy). — (2) Terrains secondaires, char-
ıl (Tarn), oolite infér. — (3) Lignite de No-
ı irisées. — (4) Jayet de Belestat, grès vert.

CHARBONS FOSSILES.

	(5)	(6)	(7)
Densité	12,54	11,00	11,57
Carbone.....	63,88	63,29	73,79
Hydrogène	4,58	4,98	7,46
Oxygène	18,11	26,24	13,79
Cendres.....	13,43	5,49	4,96
	100,00	100,00	100,00

— (5) Terrains tertiaires, lignite parfait de Marseille. — (6) Lignite imparfait de Cologne. — (7) Lignite passant au bitume.

CHARBONS FOSSILES.

	(1)	(2)	(3)
Densité.....	1,20	»	0,70
Carbone	58,09	71,42	49,07
Hydrogène	5,93	4,85	6,31
Oxygène et azote.	31,27	22,91	44,62
Cendres.....	4,61	0,82	»
	909,90	100,00	100,00

(1) Tourbe de Lony, près Abbeville. — (2) Charbon roux de bourdaine du Bouchet. — (3) Charbon de bois ; composition moyenne.

(REGNAULT, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 732.)

CHARDON BÉNIT. Feuilles desséchées.

Chlorophylle résineuse.....	4,5
Principe amer	15,5
Gomme	8,3

Beaucoup de sulfate et d'hydrochlorate de potasse et de sulfate de chaux.

(STOLLMANN, *Syst. de Mat. méd.* de Pfaff, t. VI, p. 171.)

CHARDON ÉTOILÉ. Extrait des feuilles.

Matière résineuse (chlorophylle).
Matière animalisée (principe amer.)
Gomme.
Acide libre.
Acétate, sulfate et hydrochlorate de potasse et sulfate de chaux.

(FIGUIER, *Journ. de Ph.*, t. LXXXIV, p. 342.)

CHATAIGNE DU BRÉSIL. Voy. JUVIAS.

CHAUX. CaO.

Calcium.....	71,89	100,0	256,02
Oxygène	28,16	39,2	100,00
	100,05		356,02

(BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXXIX, p. 142.)

HAUX.

	(a)	(b)	(c)
Oxygène	28,138	28	28,267
Calcium	71,862	72	71,733
	100,000	100	100,000

(a) LONGCHAMPS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. IX, p. 30. — (b) (c) BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXXXI, p. 19.

CHAUX de Wolkoft donnant une chaux hydraulique dite *ciment russe*.

Chaux	0,62
Silice	0,19
Alumine	0,19
	1,00

(CLAPEYRON, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIV, p. 31.)

CHAUX de Richard-Mesnil, près Nancy.

	(1)	(2)
Silice soluble dans les acides	16,30	0,02
Silice insoluble	5,50	2,20
Alumine	3,40	1,52
Chaux	70,05	95,80
Magnésie	1,73	0,25
Oxyde de fer	2,12	0,07
Oxyde de manganèse	0,50	trace.
	99,60	99,86

(1) C. grise. — (2) C. blanche.
(PAYEN, *Société d'encouragement.*)

CHAUX hydraulique magnésienne de Robach (Vosges).

Chaux	0,430
Magnésie	0,320
Oxyde de fer et alumine	0,030
Silice gélatineuse	0,058
Sable	0,042
Perte par calcination	0,120
	1,000

(P. BERTHIER, *Ann. des Mines*, 1835.)

CHAUX éminemment hydraulique, provenant d'un calcaire gris noirâtre appartenant à la formation ... France, à Grenoble.

Chaux	
Silice	
Alumine et fer	
Magnésie	

(VICAT.)

CHAUX éminemment hydraulique pr... des fours du Theil, dans le départem... l'Ardèche.

Chaux	
Silice	
Alumine et traces de fer	
Magnésie	
Acide carbonique	

(VICAT, *Nouv. Études sur les pouzzolanes cielles*, p. 21.)

CHAUX hydraulique artificielle d'Ang... fragment éteint et conservé dep... temps.

Eau et acide carbonique	
Chaux	
Silice gélatineuse	
Sable	
Albumine et magnésie	

(BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t...

CHAUX. Plâtre-ciment de Boul...

Chaux	
Argile	
Oxyde de fer	

CHAUX. Ciment romain des ...

Chaux	
Argile	
Oxyde de fer	

(*Tr. de Min.* de DUFRÉNOY, t...

... dans divers anciens monuments de la ville ...

	(3)	(4)	(
		70,00	68

rtier.

ux fin	0,3
briques bien cuites	0,3
due	0,2
intes à l'air et recalcinées	0,2
	10,0

n. de Ch., t. XXXVII, p. 254.)

ortier.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)	(9)
bonique...	6,00	5,75	1,75	5,00	9,00	12,00	0,50	2,25	2,25
état de carbo-ate	8,00	7,81	2,60	6,63	11,94	15,91	0,70	2,95	2,98
nbinée avec autres substces.	1,70	1,31	6,65	2,07	3,22	8,09	3,05	3,95	29,77
nbinée	1,00	1,15	3,75	1,25	0,25	0,25	2,00	0,35	8,00
sable	80,00	80,10	78,50	83,75	68,84	56,00	77,50	89,50	33,00
oxyde de fer.	»	»	»	»	2,75	2,75	»	»	»
.....	3,30	0,88	6,75	1,30	4,00	5,00	16,25	1,00	24,00
	100,00	100,00	100,00	100,00	100,00	100,00	100,00	100,00	100,00

(4) (5) (6) Mortiers à l'air. — (7) (8) (9) Mortiers hydrauliques.

. des Mines, t. VII, p 171.)

usines à gaz, après l'épuration

e de chaux	12,30
chaux	14,57
chaux	2,80
de chaux	14,48
e chaux	17,72
.....	5,14
.....	0,71
inée	8,49
at libre	23,79
	100,00

R. sc. et ind., t. XXIV, p. 363.)

D'ANTIMOINE. Voy. ANTIMOINE

ANHYDRO-SULFATÉE.

nhydrite ; gypse anhydre ; muria-ite ; bardiglione ; spath cubique ; pierre de tripes ; karsténite.

HYDRO-SULFATÉE.

	(1)	(2)	(3)
.....	41,41	42,00	41,70
urique..	56,78	67,00	58,01
fer.....	0,03	0,10	»
.....	0,26	0,25	0,09
.....	0,94	»	0,07
	99,42	109,35	99,87

grandes écailles. — (2) C. de Suly, par . T. des Mines par Dufrénoy, t. II, p. 282. petites écailles, par STROMEYER, Ann. de h., t. X, p. 362.

CHAUX ANHYDRO-SULFATÉE. Pierre de Vulpino dans le Bergamasque.

Sulfate de chaux	92
Silice	8
	100

(VAUQUELIN, J. des Mines, messidor an V, p. 809.)

CHAUX ARSÉNIATÉE.

$2CaO,AsO^5 + 6HO$.

Syn. : *Pharmacolite ; arsénicite ; pikro-pharmacolite.*

	(1)	(2)	(3)
Acide arsénique..	45,68	50,54	46,97
Chaux	27,28	25,00	24,65
Eau	23,86	24,46	23,98
Oxyde de cobalt..	»	»	1,00
Magnésie	»	»	3,22
Perte	3,18	»	»
	100,00	100,00	99,82

(1) C. de Saint-Andreasberg, sur le Harz, par JOHN, J. des Mines, juin 1810. p. 455. — (2) C. du Furstemberg, par KLAPROTH, Ann. de Ch., t. XLV, p. 22. — (3) Pikropharmacolite, par STROMEYER, Ann. de Ch. et de Ph., t. XX, p. 362.

CHAUX ARSÉNIATÉE ANHYDRE. Voy. BERZÉLITE ; PIKROPHARMACOLITE ; HAIDINGÉRITE.

CHAUX BORATÉE de l'Amérique méridionale.

Acide borique	46,110
Chaux	18,890
Eau	35,000
	100,000

(HAYES, Rapp. ann. de Berzelius, 1846.)

CHAUX CARBONATÉE. CaO,CO^2.

Syn. : *Carbonate de chaux rhomboédrique; prisme calcaire; spath d'Islande; spath calcaire; calcaire.*

	(a)	(b)	(c)
Acide	34	45	43,9
Base	55	55	56,1
Eau	11	»	»
	100	100	100,0

	(d)	(e)	(f)
Acide	43,2	43,61	275,22
Base	56,8	56,39	356,03
	100,0	100,00	631,25

(a) BERGMANN, t. I, p. 126. — (b) KIRWAN, *Nicholson's Jour.*, t. III, p. 215. — (c) MARCET, *id.*, t. XX, p. 29. — (d) THOMSON, *Syst. de Ch.*, t. II, p. 518. — (e) WOLLASTON, *Ann. de Ch.*, t. XC, p. 168. — (f) Calculé.

CHAUX CARBONATÉE.

	(1)	(2)
Acide carbonique	43,972	43,70
Chaux	56,028	56,15
Manganèse oxydulé avec vestige de fer	»	0,15
	100,000	100,0

	(3)	(4)
Acide carbonique	43,56	41,0
Chaux	55,98	56,3
Manganèse oxydulé avec vestige de fer	0,35	»
Eau de décrépitation	0,11	»
Matière végétale ou animale	»	2,7
	100,00	100,0

(1) C. naturelle, par ERDMANN et MARCHAND, *Rec. scient. et ind.*, t. II, p. 233. — (2) Spath calcaire rhomboïdal d'Islande, par STROMEYER, *Ann. de Ch.*, t. XCII, p. 295. — (3) Id. d'Andreasberg au Harz, *id.* — (4) Ciment d'une mosaïque antique trouvée à Rome, par DARCET, *Ann. de Ch.*, t. LXXIV, p. 314.

CHAUX CARBONATÉE. Spath calcaire strié.

	(1)	(2)	(3)
Peroxyde de fer	»	0,020	»
Silice	»	0,014	0,068
Carbon. de chaux	94,45	99,964	99,912
— de magnésie	1,22	0,005	0,020
— de fer	2,80	»	»
— de mangan.	0,50	»	»
	98,97	100,000	100,000

(1) Spath calcaire strié, par BERNHARDT et BRANDES, *J. de Schweigger*, t. VII, p. 199. — (2) Id. d'Islande très-pur, ERDMANN et MARCHAND, *R. sc. et ind.*, t. II, p. 354. — (3) Marbre blanc du Val Senestre (Isère), par VICAT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, p. 94.

CHAUX CARBONATÉE. Spath cal

Silice.....
Carbonate de chaux.....
— de magnésie.....

(4) Pierre brute, près de Meudon la craie ou blanc d'Espagne. — (5) ou blanc d'Espagne, par BOUILLON- *de Ch.*, t. XXVI, p. 45.

CHAUX CARBONATÉE. Cipolin d'

Carbonate de chaux.....
Mica vert.....
Fer.....

(*Él. de Ch.* de Chaptal, t. II, p. 136.

CHAUX CARBON. Madréporite de

Chaux.....
Albumine.....
Fer.....

(MOLL.)

CHAUX CARBON. Madréporite de

Carbonate de chaux.....
Carbonate de magnésie.....
Carbonate de fer.....
Charbon.....
Silice sablonneuse.....
Oxyde de manganèse.....

(KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. XLV, p.

CHAUX CARBONATÉE d'Aberthav

Carbone.....
Alumine.....
Silice.....
Matière carbonacée.....
Humidité.....
Oxyde de fer.....

(PHILLIPS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t.

CHAUX CARBONATÉE.

	(1)	(2)
Chaux	47,0	43,5
Magnésie	8,0	10,0
Acide carbon.	33,0	36,5
Silice	7,0	»
Alumine	2,0	»
Oxyde de fer	0,5	8,0
Manganèse oxyde blanc	»	2,0
Eau	»	»
	97,5	100,0

(1) Craie dans laquelle se trouven fusil, par HAQUET, *Journ. des Mines*, p. 405. — (2) Chaux carbonatée de THIER, *Ann. de Ch.*, t. LVIII, p 90. — cristallisée, par le prince de SALM, 1835. — (4) Id. calcaire hydrauliq (Somme), *Ann. des Min.*, 1833.

ıBONATÉE

	(1)	(2)
.....	55,10	45,15
rbonique	43,30	35,73
.....	1,60	18,10
	100,00	98,98

ire compacte esquilleux de Sept-Fonds, nt du Lot. — (2) Calcaire hydraulique de gris foncé, à cassure terreuse.

. de Dufrénoy, t. II, p. 240.)

ıONATÉE. Calcaire schisteux de la fer de la Voulte.

de chaux.....	47,16
de fer.....	13,14
de manganèse.....	9,96
.....	22,60
.....	5,42
	98,28

LAMÉ, *Ann. des Mines*, t. V, p. 329.)

ıONATÉE. Tufs calcaires.

	(1)	(2)
de chaux.....	97,45	97,83
de magnésie....	»	0,81
.....	1,27	0,55
extractive.....	0,60	0,81
	99,32	100,00

le Pfullingen. — (2) Tuf de la Fontaine-lac de Constance.

ıONATÉE. Formations calcaires de e.

	(1)	(2)	(3)
e chaux.	85,97	59,31	57,98
gnésie..	10,20	35,96	37,03
.....	0,58	1,09	1,64
.....	2,64	»	»
ıble, etc.	»	1,12	1,10
ınganèse	»	trace.	trace.
.....	0,61	0,62	1,94
	100,00	98,10	99,69

	(4)	(5)	(6)
e chaux.	53,83	46,53	77,04
gnésie..	40,20	38,17	16,71
.....	2,38	1,46	0,47
.....	»	13,57	5,00
able, etc.	1,00	»	»
ınganèse	»	trace.	trace.
.....	0,40	»	»
	97,81	99,73	99,22

ire de la partie inférieure : gris bleuâtre ux. très-phosphorescent. — (2) et (3) Cou-nnes. — (4) Couche supérieure, d'un âtre, très-compacte. — (5) Couche en ec le grès, ou dolomie argileuse. — ı supérieures : calcaire jaune brunâtre.

CHAUX CARBONATÉE.

	(1)	(2)	(3)
Carbon. de chaux.	99,34	96,24	54,54
— de magnésie..	»	0,21	42,80
Argile.....	0,12	2,02	»
Eau.....	0,10	0,58	1,12
	99,56	99,05	98,46

(1) Calcaire de Floriansberg, blanc jaunâtre. — (2) Pierre lithographique de Solenhofen. — (3) Dolomie jurassique de la contrée de Blaubeuren, d'un blanc jaunâtre, très-phosphorescente.

(GMELIN.)

CHAUX CARBONATÉE.

	(1)	(2)	(3)
Carbon. de chaux.	91,13	46,86	51,72
— de magnésie..	5,02	7,56	31,10
— de fer.....	0,32	1,61	2,86
— de manganèse.	»	trace.	0,87
Alumine.....	»	0,60	0,12
Fer.....	2,46	11,76	10,58
	98,93	98,39	97,25

	(4)	(5)
Carbonate de chaux.....	2,95	36,59
— de magnésie..	1,23	29,51
— de fer..	»	1,72
— de manganèse.	»	0,20
Alumine.....	0,78	0,40
Fer.....	93,90	30,18
	98,86	98,60

(1) Muschelkalk gris jaunâtre et feuilleté — (2) Argile schisteuse gris bleuâtre. — (3) Calcaire gris, à cassure compacte et esquilleuse — (4) Argile schisteuse rouge. — (5) Calcaire ondulé, d'un vert grisâtre clair.

(GMELIN.)

CHAUX CARBONATÉE.

	(1)	(2)	(3)
Carbon. de chaux.	58,95	55,79	57,81
— de magnésie..	34,83	37,23	32,41
— de fer.....	1,73	1,64	1,27
Argile, etc.....	0,65	2,33	2,73
Ox. de manganèse.	trace.	trace.	trace.
Eau.....	1,81	0,69	0,38
	97,97	97,68	97,60

(1) Rauhwake de Rotweel, gris de fumée. — (2) Id., d'un gris clair, remplie de petites cavités : elle est riche en pétrifications. — (3) Id. de Waiblingen, d'un blanc jaunâtre sale ; riche en pétrifications.

Chaux carbonatée.

	(4)	(5)	(6)
Carbon. de chaux.	53,86	50,82	51,46
— de magnésie.	42,32	40,62	39,90
— de fer.....	0,22	0,82	2,60
Argile, etc.....	1,42	5,66	4,82
Ox. de manganèse.	trace.	0,58	0,43
Eau.....	0,62	1,50	»
	98,44	100,00	99,21

(4) Rauhwake de Weiler, près Lowenstein ; donne de très-bonne chaux hydaulique. — (5) Rauhwake de Dornstesten, d'un jaune grisâtre ; donne de très-bonne chaux hydraulique. — (6) Rauhwake de Vendelsheim, grise, à cassure compacte, esquilleuse, sans cavités.

(Gmelin.)

Chaux carbonatée. Calcaires.

	(1)	(2)
Carbon. de chaux.	95,67	96,63
— de magnésie.	0,58	0,84
Oxyde de fer.....	»	0,20
Alumine.....	»	0,06
Argile.....	1,22	0,94
Eau.....	1,40	0,53
Matière organique.	1,13	trace.
	100,00	99,20

(1) Calcaire de Stubenthal, blanc jaunâtre, sant, spécif. 2,781. — (2) Calcaire de Michel près Ulm, blanc jaunâtre, P. S. 2,655. — (3) Cal d'Œningen, près Constance, pesant. spécif. 2,7

(Gmelin. *Naturwissenschafftich abhandlu* 1827.)

Chaux carbonatée. Pierres calcaires à chaux grasse.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Chaux.....	56,4	55,4	54,6	54,1	55,6	54,8
Magnésie.....	»	0,4	0,9	0,6	»	0,9
Oxyde de fer.....	»	»	»	0,5	»	»
Argile et quartz.....	»	1,0	1,5	2,2	1,5	1,0
Acide carbonique.....	43,6	43,2	43,0	42,6	42,9	43,3
	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0
Carbonate de chaux.....	100,0	98,1	96,5	95,0	98,5	97,0
— de magnésie.....	»	0,9	2,0	1,3	»	2,0
Carbonate de fer.....	»	»	»	1,5	»	»
Acide et quartz.....	»	1,0	1,5	2,2	1,5	1,0
	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0

(1) Spath d'Islande. — (2) Marbre blanc statuaire de Carrare. — (3) Calcaire de Saint-Jacques, dans (4) Calcaire de la formation jurassique qui forme le toit de la mine de fer de la Voulte (département dèche). — (5) Calcaire grossier de la formation tertiaire des environs de Paris. — (6) Calcaire d'eau do environs de Nemours. — (7) Calcaire d'eau douce d'Œningen près de Constance. (Gmelin.)

(*T. des Essais* par Berthier, t. I, p. 614.)

Chaux carbonatée. Calcaires magnésiens.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Chaux.....	50,0	48,3	46,8	43,3	44,0	37,6
Magnésie.....	3,9	5,0	6,2	7,7	8,4	13,6
Oxyde de fer.....	»	0,4	»	1,1	»	1,8
Acide carbonique.....	41,1	42,9	44,2	42,5	40,6	45,6
Matières pierreuses.....	5,0	3,4	2,8	5,4	7,0	1,4
	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0
Carbonate de chaux.....	88,0	86,0	83,5	77,2	76,2	69,0
— de magnésie.....	8,0	10,2	13,7	16,1	17,7	27,6
Carbonate de fer.....	»	0,6	»	2,2	»	3,0
Matières pierreuses.....	5,0	3,2	2,8	5,4	7,0	0,4
	101,0	100,0	100,0	100,9	100,9	100,0

(1) Calcaire de la formation du liais (département des Ardennes). — (2) Calcaire de la formation chelkalk, des environs de Tubingen. (Gmelin.) — (3) Calcaire d'eau douce de Quincy, près de Mehun ment du Cher). — (4) Spath calcaire du Kaiserthul, près de Colmar. — (5) Calcaire secondaire des de Saint-Brieuc. — (6) Calcaire de transition de Gelbrérée. — (7) Calcaire à gryphites des environs de B (département de Tarn-et-Garonne).

ONATÉE. Calcaires magnésifères.

	(8)	(9)	(10)	(11)	(12)	(13)
.....	32,7	30,0	29,2	29,2	48,6	44,0
.....	48,0	21,0	20,0	21.2	44,3	23,0
er.....	1,0	»	1,3	»	1,2	»
nique.....	44,9	46,6	46,4	44,6	33,9	36,0
erreuses.....	3,0	2,4	2,2	5.0	30,6	25,1
	99,6	100,0	99,1	100,0	98,6	98,1
e chaux.....	58,0	53,5	52,4	51,8	36,6	25,0
e magnésie.....	37,0	43,4	41,7	43,7	29,5	48,0
e fer.....	1,6	»	2,2	»	1,9	»
rreuses.....	3,0	2,4	2,2	5,0	30,6	25,1
	99,6	99,3	98,5	100,5	98,6	98,1

de la formation du muschelkalk, des environs de Tubingen. — (9) Dolomie des Alpes. — lolomique de Schirmeck (Vosges). — (11) Calcaire dolomique de la formation de muschelkalk, le Bourbonne-les-Bains. — (12) Calcaire dolomique argileux de la formation de muschelkalk, (Gmelin.) — (13) Carbonate de magnésie de l'île d'Elbe.

ONATÉE. Calcaires à trois bases.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)
.....	53,8	26,6	37,4	28,5	28,7	15,0	29,0
.....	»	»	1,0	15,7	14,0	8,0	14,0
e fer.....	2,0	9,0	5,0	7,6	12,3	13,4	11,0
e manganèse.....	0,7	7,6	5,0	»	0,3	0,5	»
nique et eau.....	42,9	34,6	37,4	43,5	43,3	28,6	42,1
rreuses.....	»	22,6	14,6	4,3	1,7	34,2	6,9
	99,4	100,4	100,4	99,6	100,3	99,7	100,0
e chaux.....	96,0	47,2	66,8	50,5	50,9	26,7	52,1
le magnésie.....	»	»	2,0	32,4	29,0	16,7	23,0
le fer.....	3,0	13,0	8,1	12,3	18,7	21,6	18,0
le manganèse.....	1,0	10,0	8,1	»	0,5	0,8	»
rreuses.....	»	28,0	14,6	4,3	1,7	34,2	6,9
	100,0	98,2	99,6	99,5	100,8	100,0	100,0

rose de Moutiers, en Savoie. — (2) Calcaire secondaire (département de l'Ardèche). — (3) Cal- e Tanor. — (4) Calcaire dit spath, eisenstein, de Mühler, pays des Grisons. — (5) Calcaire de de Liége. — (6) Calcaire secondaire dans lequel gît la mine de fer de Rameié, vallée de Vicdessos de l'Ariége).

ONATÉE. Calcaires à quatre bases.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
.....	35,2	34,5	31,4	29,7	28,4	34,2
.....	5,6	6,8	7,2	12,0	12,3	14,7
e fer.....	10,6	5,6	18,3	8,5	12,3	3,8
e manganèse.....	4,0	9,2	1,6	3,5	1,9	1,9
nique et eau.....	43,2	43,5	37,7	44,3	44,4	44,0
rreuses.....	1,4	»	2,3	0,4	»	»
	100,0	99,6	98,5	98,4	99,3	98,6
e chaux.....	63,2	61,5	56,0	53,2	51,1	60,9
e magnésie.....	11,4	14,1	14,9	25,0	25,7	30,3
e fer.....	17,5	9,3	23,0	14,0	20,0	6,0
e manganèse.....	6,5	14,7	2,3	5,8	3,0	3,0
reuse et eau.....	1,4	»	2,3	0,4	»	»
	100,0	99,6	98,5	98,4	99,8	100,2

lcaire de Moutiers (Savoie). — (2) Calcaire de Devonshire. — (3) Spath calcaire de Notre-Dame- Spath calcaire cristallisé de la mine de plomb de Pezey (Savoie). — (5) Spath calcaire de Goltaht, s Allemands le désignent sous le nom d'ankérite. — (6) Spath calcaire des environs de Ville- rtement de l'Aveyron).

Chaux carbonatée. Pierres à chaux hydraulique. — 1,2,3 Ch. moyenn' hydraulic 4,5,6,7 Ch. très-hydraulique.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Chaux	50,5	52,4	50,3	46,7	43,2	45,4
Magnésie	1,4	0,2	0,9	1,9	1,6	0,7
Oxyde de fer	»	»	»	»	1,8	»
— de manganèse	»	»	»	»	0,9	»
Argile ou silice	7,8	7,6	9,0	13,4	15,9	18,5
Acide carbonique	40,3	39,8	39,8	38,0	35,8	35,7
	100,0	100,0	100,0	100,0	99,2	100,0
Carbonate de chaux	89,2	85,8	83,0	82,5	76,5	80,0
— de magnésie	3,0	0,4	2,0	4,1	3,0	1,5
— de fer	»	6,2	»	»	3,0	»
— de manganèse	»	»	»	»	1,5	»
Silice ou argile	7,8	7,6	15,0	13,4	15,2	18,5
	100,0	100,0	100,0	100,0	99,2	100,0

(1) Calcaire jurassique de Chaulnay, près de Mâcon.—(2) Calcaire jurassique de Saint-Germain (départ de l'Ain). — (3) Calcaire jurassique de Bigna. — (4) Calcaire jurassique des environs de Nîmes. — (5) C jurassique de Metz. — (6) Calcaire de la formation crayeuse de Senonches. — (7) Calcaire d'eau douce de l mation tertiaire de Lezoux (Puy-de-Dôme). — (*T. des Essais* de Berthier, t. I, p. 615.)

Chaux carbonatée. Calcaire à gryphites de Quedlinbourg.

Carbonate de chaux	46,16
— de magnésie	8,09
Alumine	2.25
Peroxyde de fer	9,50
Silice et trace d'oxyde et de mang.	34.00
	100,00

(Bley, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 152.)

Chaux carbonatée. Calcaires divers de la Loire-Inférieure.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Sable quartzeux	8,83	8,47	»	26,00
Argile	5,67	3,00	6,00	4,67
Carb. de chaux	64,16	68,78	74,60	61,89
Carb. de magn.	21,34	20,78	19,40	7,44

(1) Calcaire de Bergon, près de la Bretèche. — (2) Variété. — (3) Calcaire de Quilly, entre Cambon et Guinronet. — (4) Id. de Dessin, commune de Cambon.

(Vicat, *Analyses inédites.*

Chaux carbonatée. Calcaires divers de la Loire-Inférieure.

	(1)	(2)	(3)
Sable quartzeux	»	16,00	7,00
Argile	17,33	9,83	4,83
Carbonate de chaux	76.85	61,24	81,70
— de magn.	5,82	12,93	6,47
	100,00	100,00	100,00

(1) Calcaire de Bocquel, commune de Saint-Gildas. — (2) Id. de Trigodall, commune de Guinronet. (3) Id. de Brives, même commune.

Chaux carbonatée. Calcaires divers Loire-Inférieure.

	(4)
Sable quartzeux	4,67
Argile	2,17
Carbonate de chaux	88,32
— de magnésie	4,84
	100,00

(4) Calcaire des Mortiers, près Saint-Gil (5) Id. de Saint-Julien de Vouvantes. — (Vica

Chaux carbonatée. Calcaires d'Ille laine.

	(1)	(2)	(3)
Sables quartz.	5,50	»	»
Argiles	8,00	3,73	15,02
Carb. de chaux	75,83	89,65	82,08
— de magn.	10,67	6.62	2.90
	100,00	100,00	100,00

(1) Marne de Pompecem, dite Brûle-Mort verte. — (2) Id., variété grise.—(3) Calcaire c de Griernoux, près St-Aubin d'Aubigné. — (du-Nord, calcaire coquilles de Quiou. — (Vi

Chaux carbonatée.

	(1)	(2)
Argiles	15,33	18,67
Carb. de chaux	72,39	67.75
— de magnésie	12,28	13,58
	100,00	100,00

	(4)
Argiles	18,00
Carbonate de chaux	78,77
— de magnésie	3.23
	100,00

(1) Calcaire de Portscove (Finistère). — (Lanveoc, id.—(3) Id. de Roscenvel, id.—(4) I Ronde, id.—(5) Id. de Plougartel, id. — (Vi

ıBONATÉE. Calcaires cuits.

	(1)	(2)	(3)
artzeux .	»	1,00	»
.....	19,50	28,00	22,34
.....	11,00	»	12,73
de fer.	7,00	15,00	
..,.....	59,00	39,82	57,41
.....	3,50	8,00	7,52
.....	»	2,50	»
	100,00	94,32	100,00

	(4)	(5)	(6)
.....	21,85	22,00	28,23
..... de fer.	»	12,00	3.82 / 9,09
.....	»	»	8,34
.....	71,58	50,55	39,72
.....	6,57	3,50	10,80
.....	»	4,00	»
	100,00	92,05	100,00

– les - Avallons (Yonne). — (2) Cahors ;renoble (Isère). —(4) Sassenage (Isère). ry (Pyrénées-Orientales). — (6) Pouilly

ıBONATÉE. Calcaires de Champiat ire (Cher).

.....	22,33
de chaux.....	72,66
de magnésie.....	5,01
	100,00

ıONATÉE.

	(1)	(2)	(3)
....	10,0	12,18	21,0 / »
de fer..	1,0	8,54	11,5
.....	»	76,07	64,0
:haux...	54,6	»	»
.....	»	3,21	3,5
ıagnésie.	43,4	»	»
	109,0	100,00	100,0

	(4)	(5)
.....	12,00	9,05
.....	»	10,62
de fer.....	10,50	»
.....	73,00	50,79
.....	»	25,52
.....	4,50	4,02
	100,00	100,00

ie du Pharon, à Toulon. -- (2) Calcaire ı Paris), cuits, 1er ban. — (3) Id , 2e ban. ı ban. — (5) Calcaire cuit de la Rampe du près Paris.

CHAUX CARBONATÉE.

	(1)	(2)	(3)
Sable quartz.	37,45	10,50	10,50
Silice	23,25	42,10	38,50
Alumine....	9,66	23,65	29,40
Protox. de fer.	2,04	22,47	18,10
Chaux.....	»	»	2,00
Carb. de chaux	16,54	»	»
Magnésie...	6,03	»	»
Eau.....	6,50	1,28	1,50

	(5)	(6)
Sable quartzeux..	16,00	21,29
Silice.....	19,50	30,01
Alumine.....	12,00	17,71
Protoxyde de fer..	3,00	11,03
Chaux	»	4,64
Carbon. de chaux.	32,00	»
Eau	12,00	12,29
Potasse	5,50	1,00

(1) Argile de Saint-Servan (Ile-et-Vilair (2) Diorites décomposés de la Bretagne, grise. — (3) Id., variété rousse. — (4) Calcaire carrière de M. Quimont (Indre-et-Loire), Vienne. — (5) Vase de la Rance, près de Sair yan (Ille-et-Vilaine), principe soluble ou vol (6) Pouzzolane naturelle, composée de débr caniques, près d'Hagde (Hérault). — (7) Débr chytique du Lioran (Cantal).

(VICAT.)

CHAUX CARBONATÉE. Argiles de Dunke

	(1)	(2)
Sable quartzeux..	7,00	5,00
Silice.....	32,00	32,00
Alumine. ....,...	11,16	18,45
Protoxyde de fer..	4,84	2,05
Carbon. de chaux	32,21	32,21
Soude et eau.....	12,79	10,29

(1 A. du bassin des Chasnes. — (2) Déva du bassin de la Marine. — (3) Autre variété.

(VICAT, *Analyses inédites.*)

CHAUX CARBONATÉE.

	(1)	(2)
Silice.....	19,30	5.0
Chaux carbonatée...	68,00	50,6
Alumine.....	04,00	2,0
Fer tritoxydé.....	03,75	0,4
Manganèse.....	00,23	»
Carb. de magnésie..	»	42,0
Eau.....	03,40	»
Perte.....	01,32	»
	100,00	100,0

(1) Pierre à chaux hydraulique de Ware Mézières, par WABART, DUHESME, *J. de Ph.* p. 19. (2 Chaux hydraulique naturelle de (Dordogn par VICAT, *Ann. de Ch. et* t. LXVI, p 95. (3) Pierre à chaux hydraul environs de Brioude (Haute-Loire), par Pis *géol.*, 1834.

CHAUX CARBONATÉE.

	(1)	(2)
Silice	46	29
Alumine	17	11
Peroxyde de fer	6	6
Carbonate de chaux	28	52
	97	98

(1) Marne de Belleville. — (2) Marne de Viroflay.

(BUISSON, *T. de Ch.* de Dumas, t. II, p. 470.)

CHAUX CARBONATÉE. Marnes de la formation du grès Keuper.

	(1)	(2)	(3)
Carbon. de chaux.	41,58	45,45	14,56
— de magnésie.	24,98	29,45	19,10
— de fer	0,80	0,58	»
— de mangan.	0,71	0,68	»
Alumine	0,45	0,25	3,92
Oxyde de fer	»	»	3,40
Sable quartzeux	26,75	20,23	»
Argile desséchée.	»	»	59,12
Eau	1,68	1,58	»
	96,95	98,22	100,10

	(4)	(5)	(6)
Carbon. de chaux.	6,48	14,90	0,90
— de magnésie.	7,24	11,96	11,66
— de fer	»	0,45	»
Alumine	0,86	0,48	4,40
Oxyde de fer	1,36	»	13,50
Argile desséchée	87,98	72,40	72,84
	103,92	100,19	103,30

(1) Marne sableuse de Tubingen, d'un gris verdâtre clair, à cassure schisteuse. — (2) Marne sableuse d'Unterruth, entre Gschvend et Galldorf; d'un brun grisâtre, à cassure inégale, très-phosphorescente. — (3) Marne argileuse du Spitzberg, près Tubingen, d'un gris bleuâtre, schisteuse à feuillets minces. — (4) (5) (6) Marne argileuse des collines de Stuttgard.

(GMELIN, *Naturwissenschafftich abhandlungen*, 1827.)

CHAUX CARBONATÉE.

	(1)	(2)
Carbon. de chaux.	86,18	35,00
— de magnésie.	»	1,97
— de fer	0,44	»
— de mangan.	trace.	»
Argile	10,94	46,06
Eau et bitume	1,99	14,67
Quartz	»	»
Alumine	0,13	0,98
Oxyde de fer	»	1,32
	99,65	100,00

	(4)
Carbonate de chaux	81,74
— de magnésie	1,38
— de fer	3,65
— de manganèse	0,40
Argile	10,74
Eau et bitume	»
Alumine	0,70
	98,61

(1) Calcaire hydraulique, gris bleuâtre, à c conchoïde aplatie. — (2) Marne schisteuse de (3) Calcaire de Degerloch, reposant immédi sur le Keuper. — (4) Calcaire du Pied de près Dettingue, d'un gris noirâtre. — (5) Calc forme de clous, de Donsdorf, noir, pe spécif. 2,708.

(GMELIN, *Naturwissenschafftich abhandl* 1827.

CHAUX CARBONATÉE. Marne conifor Gœrarp (Scanie).

Acide carbonique	
Chaux	
Magnésie	
Oxyde ferreux	
Oxyde manganeux	
Alumine	
Acide silicique	
Alumine	
Magnésie	
Oxyde ferreux	

(IGELSTROEM, *Rapp. ann.* de Berzelius, 184

CHAUX CARBONATÉE. Marne employée en agriculture.

Carbonate de chaux	12,275	14,111	18,808	20,246	25,176	32,143
— de magnésie.	0,975	traces.	1,228	3,211	2,223	1,544
Potasse	0,087	0,082	0,092	0,091	0,105	0,101
Eau	2,036	2,146	2,111	1,311	1,934	1,520
Argile, sable et oxyde de fer	84,525	82,830	76.827	74.325	69,570	64,214
	99,898	99,169	99,066	99,184	99,008	99,522
Ammoniaque	0,0047	0,0077	0,0988	0,0768	0,0736	0,0955

(KROCKER, *Ann. der Ch. und Pharm.*, v. Liebig et Wœhler, t. LVII, p 373.)

ARBONATÉE BASIQUE.

.....	63,8
onique.....	24,6
.....	12,2
	100,6

ARBONATÉE DURE. Voyez TE.

ARBONATÉE FERRIFÈRE.

	(1)	(2)
ir de fer.....	58,00	57,50
nanganèse.....	4,25	3,50
.....	0,50	1,25
onique.....	35,00	36,00
.....	0,75	»
	98,50	98,25

Hunterstehen, pays de Bayreuth. — ıkerode, pays de Halberstadt.

'. *des Mines*, juin 1810, p. 453.)

ARBONATÉE LENTE. Voyez

ARBONATÉE MAGNÉSI- oy. DOLOMIE.

ARBONATÉE MANGANÉSI- oy. MANGANÈSE CARBONATÉ.

ARBONATÉE PRISMATI- *f.* ARRAGONITE.

HLORURÉE. V. CHLORURE DE

LUATÉE.

ıor; fluorite; spath fluor; spath rure de calcium; chlorophane; uorine.

(a)	(b)	(c)	(d)
,87	52,27	512,06	53,31
,13	47,73	467,58	46,69
,00	100,00	979,64	100,00

ISSAC, *T. de Min.* de Dufrénoy, t. II, (c) BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 370.—(d) DAVY, *Ph. trans.*, 1814, p. 64.

TÉE.

	(a)	(b)	(c)
.....	32,25	32,66	35
ique.....	67,75	67,34	65
	100,00	100,00	100

	(d)	(e)
.....	72,137	100,0
que.....	27,863	258,9
	100,000	

TH, *Beitrage*, t. IV, p. 366. — (b) THOM- *Ch.*, t. III, p. 473. — (c) (d) RICHTER, IV, p. 361. — (e) BERZELIUS, *Ann. de* ., t. I, p. 125 et 126.

CHAUX PHOSPHATÉE.

Syn. : *Apatite; pierre d'asperge; asparagolithe; moropite; phosphorite.*

	(1)	(2)	(3)
Acide phosphoriq.	100,0	46,68	45,72
Chaux.....	148,5	53,32	54,28
	248,5	100,00	100,00

(1) C. par KLAPROTH, *Syst. de Ch.*, par Thomson, t. II, p. 522. — (2) (3) Chrysolite d'Espagne, VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. XXVI, p. 130.

CHAUX PHOSPHATÉE.

Chaux.....	55,31
Acide phosphorique.....	42,58
Chlore.....	0,07
Fluor.....	3,63

(RAMMELSBERG, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 270.)

CHAUX PHOSPHATÉE de l'Estramadure en Espagne.

Acide carbonique environ.....	1,0
Acide hydrochlorique.....	0,5
Fer.....	1,0
Quartz.....	2,0
Chaux.....	59,0
Acide phosphorique.....	34,5
Acide fluorique.....	2,0
	100,0

(PELLETIER et DONADEI, *Ann. de Ch.*, t. VII, p. 94.)

CHAUX PHOSPHATÉE. Nodules de la craie du cap de la Hève (près le Havre).

Acide phosphorique.....	25,7
Acide carbonique.....	4,2
Chaux.....	35,4
Protoxyde de fer.....	6,7
Magnésie.....	1,0
Argile et silice.....	18,6
Eau et matière bitumineuse.....	7,5
	99,1

(BERTHIER, *Ann. des Mines*, t. V, p. 200.)

CHAUX PHOSPHATÉE. Apatite magnésifère du mont Schischimsk.

Chaux.....	37,50
Magnésie.....	7,74
Acide phosphorique.....	21,69
Acide sulfurique.....	2,10
Chlore.....	0,91
Fluor et perte.....	2,23
Oxyde ferrique.....	1,00
Matière insoluble.....	9,50

(HERMANN, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846.)

CHAUX PHOSPHATÉE des mines de houille de Fins (Allier).

Chaux	36,3
Acide phosphorique	31,0
Protoxyde de fer	9,6
Argile	9,0
Eau, bitume et acide carbonique	12.0
	97,9

(BERTHIER, *Ann. des Mines*, t. II, p. 142.)

CHAUX PHOSPHATÉE de l'argile plastique d'Auteuil, près de Paris.

Chaux phosphatée	57
Chaux carbonatée	7
Magnésie carbonatée	2
Fer et alumine silicatés	25
Eau et matière bitumineuse	7
	98

(BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXII, p. 355.)

CHAUX PHOSPHATÉE de la Normandie.

Graphite	17,00
Phosphate de chaux	65,00
Quartz mêlé d'argile	17,00
Eau	1,00
	100,00

(BERTHIER, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. II, p. 292.)

CHAUX PHOSPHATÉE.

Apatite de :	(1)	(2)	(3)
Snarum (Norwége)	4,590	4,280	89,230
Cabo de Gata (Espagne)	7,049	0,885	92,066
Arendal	7,040	0,801	92,189
Greiner (Tyrol)	7,690	0,150	92,160
Faldigl (Tyrol)	7,620	0,100	92,280
Saint-Gothard	7.690	trac.	92.310
Eherenfriedersdorff	7,690	id.	92,310

(1) Fluorure de calcium. — (2) Chlorure de calcium. — (3) Sous-phosphate de chaux.

(ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXV, p. 244.)

CHAUX SULFATÉE.

Syn. : *Sélénite; spath séléniteux; gypse; pierre à plâtre.*

	(a)	(b)	(c)	(d)
Acide	43	56,58	46	57
Chaux	33	43,42	32	43
Eau	24	»	22	»
	100	100,00	100	100

(a) BUCHOLZ, *Gehlen's J.*, t. V, p. 162. — (b) BUCHOLZ, *id.* — (c) BERGMANN, t. I, p. 135. — (d) THOMSON, *Syst. de Ch.*, t. II, p. 524.

CHAUX SULFATÉE.

	(e)
Acide	57,57
Chaux	42,43
Eau	»
	100,00

(e) KLAPROTH, *Gehlen's J.*, t. II ZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXXVII, p. 118. — (g) Calculé.

CHAUX SULFATÉE de Montoli de Dôle à Poligny.

Acide sulfurique
Chaux
Oxyde de fer
Silice
Eau enlevée par la 1re calci
Perte

(GUYTON, *Ann. de Ch.*, t. XXXIV,

CHAUX SULFATÉE de Fitou (A

Sulfate de chaux
— de magnésie
Carbonate de chaux et de m
Argile ferrifère
Eau
Sulfate de soude et chlorur dium
Ammoniaque

(BOUIS, *R. sc. et ind.*, t. XIV, p. 3

CHAUX SULFATÉE.

Chaux
Acide sulfurique
Eau
Carbonate de chaux
Argile

(1) C. saccharoïde des Alpes, pa carifère de Paris.

(*T. de Min.* de Dufrénoy, t. II, p.

CHAUX TUNGSTATÉE.

CALCAIRE.

CHÉLIDONATE D'ARGE

$C^{14}H^{3}O^{11},2AgC$

Carbone
Hydrogène
Oxygène
Oxyde argentique

(LERCH, *Rapp. ann.* de Berzelius

ONINE. $C^{40}H^{20}Az^{2}O^{6}$.

	Tr.		Calc.
69,07	68,76	68,30	68,90
5,62	5,65	5,60	5,62
12,19	»	»	11,97
13,12	»	»	13,51
100,00			100,00

p. *ann.* de Berzelius, 1842.)

ORDITE. Voy. WOLLASTONITE.

Écorce.

nces extraites par l'alcool et l'eau.	
que souillé d'acide tanniq.	1,09
uillée de sels.....	8,50
rcitanique.....	5,60
rticulier avec du chlorure m, de l'acide malique, des n peu de sucre	6,66
d'extrait.....	2,00
lle.....	1,11
alogue à la cire.....	0,66
rouge de tannin (rouge de	2,34
nces extraites par l'acide et par la potasse.	
d'extrait.....	2,54
ique	6,77
.....	1,67
de chaux.....	0,40
phate de magnésie.....	1,15
chaux et de magnésie....	0,80
tale insoluble.....	58,23
	99,52

de Ch. de Berzelius.)

bois a donné à la distillation :

ligneux.....	43,00
rreumatique	9,06
.....	26,20
.....	21,74
	100,00

es Essais de Berthier, t. I, p. 243.)

	(1)	(2)	(3)
.....	5,65	51,73	64,64
.....	3,79	»	»
.....	50,58	3,92	4,89
er.....	60,02	55,65	69,53

Neufchâtel; les cendres, par DERKINGER, *et de Ph.* de Liebig et Wœhler, 1845, des glands de chêne, par KLEINSCHMIDT, e Millon et Reiset, 1845, p. 485. — a faite du charbon et de l'acide carbo- même.

Report.....	60,02	55,65	69,53
Magnésie.....	3,01	4,45	5,57
Oxyde ferrique...	0,38	»	»
Acide phosphoriq.	2,32	12,50	15,62
— sulfurique..	0,78	»	»
Silice.....	0,52	»	»
Acide carbonique.	34,47	14,26	»
Chlore.....	0,01	»	»
Sable et charbon.	0,20	»	»
Chlorure de sodium	»	0,78	0,98
Phosphate de peroxyde de fer...	»	2,09	2,61
Sulfate de chaux..	»	3,79	4,73
Acide silicique ...	»	0,77	0,96
Charbon.....	»	4,28	»
	101,71	98,57	100,00

CHÊNEVIS. Voy. CHANVRE.

CHENOPODIUM.

Carbonate d'ammoniaque.
Alumine.
Osmazôme.
Résine aromatique.
Matière amère.
Nitrate de potasse en quantité considérable.
Acétate de plomb et de potasse.
Tartrate de potasse.

(LASSAIGNE et CHEVALLIER, *Syst. de Ch.*, par Thomson, Suppl., p. 510.)

CHERT. Voy. SILEX.

CHEVEUX noirs.

Matière animale qui en fait la plus grande partie :
Huile blanche concrète (peu).
Huile grise verdâtre, plus abondante.
Fer, dont l'état est incertain.
Atome d'oxyde de manganèse.
Phosphate de chaux.
Carbonate de chaux (très-peu).
Silice en quantité notable.
Soufre en quantité considérable.

CHEVEUX rouges. Même composition, sauf l'huile qui est de couleur rouge.

CHEVEUX blancs. Même composition, sauf l'huile qui est incolore, et la présence du phosphate de magnésie.

(VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. LVIII, p. 48.)

Cheveux.

	(1)	(2)	(3)
Carbone	51,990	54,162	54,620
Hydrogène	6,717	6,597	6,754
Azote	17,284	17,284	17,284
Oxygène, Soufre	24,009	24,957	24,342
	100,000	100,000	100,000

	(4)	(5)
Carbone	54,540	54,443
Hydrogène	6,779	»
Azote	17,284	»
Oxygène, Soufre	24,397	»
	100,000	

(1) Poils de barbe. — (2) (3) Cheveux blonds. — (4) Cheveux bruns. — (5) Cheveux noirs.

(Scherer, *R. sc. et ind.*, t. VIII, p. 42.)

Cheveux blonds, épuisés par l'alcool et l'éther.

Carbone	50,65
Hydrogène	6,36
Azote	17,14
Oxygène	20,85
Soufre	5,00
	100,00

(Van Leer.)

Cheveux, Cendres.

	(1)	(2)	(3)	
Cheveux bruns	0,54	0,17	0,058	0
—	0,10	0,51	0,398	0
—	0,32	»	»	
Cheveux noirs.	1,02	0,29	0,244	0
—	1,15	»	»	
Cheveux rouges	1,30	0,93	0,170	0
—	0,54	0,27	0,270	0
—	1,84	»	»	
Cheveux gris..	1,00	0,24	0,232	0
—	0,75	»	»	

(1) Principe soluble dans l'eau, — (2) Chlorure sodium, sulfate de chaux. — (3) Peroxyde de fer. (4) Sulfate et phosphate de chaux, silice.

(Van Leer.)

Cheveux.

	(1)
Cheveux bruns	4,98
Cheveux noirs	4,85
Cheveux rouges	5,02
Cheveux gris	4,95

(1) Soufre. — (2) Phosphore.

(Van Leer, *R. sc. et ind.*, t. XIV, p. 230.)

Voy. Corne.

CHIASTOLITE. Voy. Staurotide.

CHICORÉE.

	(1)	(2)
100 de chicorée moulue en paquets, 1re qualité donnent	10,11	8,9
100 id. id. 2e qualité donnent	10,00	36,8

(1) Eau hygroscopique. — (2) Résidu d'incinération. — (3) Extrait par l'eau bouillante.

	(1)	(2)
100 grammes de chicorée 1re qualité	35	0,574

(1) Extrait dans un litre. — (2) Azote dans cet extrait. — (3) Substance azotée équivalente.

	(1)
100 grammes de café Martinique (couleur brune, à 0,25 de perte)	1°25
Id. id. (couleur marron, à 0,20 de perte)	1,50
Id. id. (couleur rousse, à 0,15 de perte)	1,55
100 grammes de chicorée de première sorte	2,50

(1) Degrés Baumé. — (2) Intensité au colorimètre.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Décoction de chicorée provenant de 1 litre d'eau sur 66 grammes	1°,60	100	23,34	0,382

(1) Degré à l'aréomètre. — (2) Intensité au colorimètre. — (3) Substance dissoute dans un litre. — (4) — (5) Substance azotée équivalente.

(Payen, *C. R.*, t. XXII.)

E. Minerai de fer.

CCA. Racine.

xtractive contenant de l'acide que et soluble dans l'eau froide	24
xtractive soluble dans l'eau	2
xtractive, amère, faiblement ente.....	19
e visqueuse, jaune brun, d'une désagréable, douceâtre.....	36
e balsamico-aromatique, amère, ant le tournesol.....	6
ouée d'une odeur analogue à la	1
une soluble à chaud dans l'acide que étendu.....	3
run foncé.....	4
	95

, *T. de Ch.* de Berzelius.)

THE de la mine de topaze de

im.....	18,69
.....	23,78
.....	57,53
	100,00

, *R. sc. et ind.*, t. XXVII, p. 352.)

TA. Bois apporté du Bengale.

amère jaune.
olorante jaune.

alique.
e potasse.
éraux.

'oxyde de fer.

E et BOISSEL, *J. de Ph.*, t. VII, p. 286.)

APHTALANE. $C^{40}H^{8}Cl^{11}$.

	Calc.		Tr.
.....	1500,0	37,7	37,53
ne.....	34,2	0,8	0,83
.....	2434,0	61,5	61,64
	3965,2	100,0	100,00

,, *R. sc. et ind.*, t. XII, p. 232.)

APHTALASE. $C^{20}H^{2}Cl^{6}$.

	Calc.		Tr.	
..	1500	35,88	36,36	35,64
ne	25	0,60	0,70	0,62
..	2655	63,52	62,94	63,74
	4180	100,00	100,00	100,00

r.)

CHLONAPHTALISE. $C^{20}Cl^{8}$.

	Calc.		Tr.
Carbone.....	1500	29,75	29,88
Chlore.....	3541	70,25	70,06
Hydrogène.....	»	»	0,06
	5041	100,00	100,00

(LAURENT.)

CHLONAPHTASE. $C^{20}H^{7}Cl$.

Carbone.....	1500,0	73,9
Hydrogène.....	87,5	4,3
Chlore.....	442,5	21,8
	2030,0	100,0

(LAURENT.)

CHLONAPHTÈSE. $C^{20}H^{6}Cl^{2}$.

	Calc.		Tr.	
Carbone....	1500	60,85	61,4	61,5
Hydrogène..	75	3,05	3,0	2,9
Chlore.....	885	36,10	»	»
	2460	100,00		

(LAURENT.)

CHLONAPHTISE. $C^{20}H^{5}Cl^{5}$.

	Calc.		Tr.
Carbone.....	1528,4	52,30	52,32
Hydrogène.....	62,5	2,14	2,25
Chlore.....	1327,9	45,56	45,43
	2918,8	100,00	100,00

(LAURENT.)

CHLONAPHTONE. $C^{40}H^{9}Cl^{7}$.

	Calc.		Tr.
Carbone.....	1500	48,3	48,0
Hydrogène.....	56	1,8	2,0
Chlore.....	1550	49,9	50,0
	3106	100,0	100,0

(LAURENT.)

CHLONAPHTOSE. $C^{20}H^{4}Cl^{4}$.

	Calc.		Tr.
Carbone..... ...	1500	45,2	45,43
Hydrogène.....	50	1,5	1,47
Chlore.....	1770	53,3	53,10
	3320	100,0	100,00

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. XII, p. 218.)

CHLORABÉTHAMATE d'ammoniaque.

Carbone.....	13,5
Hydrogène.....	2.9
Chlore.....	56,8
Azote.....	9,7

(MALAGUTI, *R. sc. et ind.*, septembre 1848, p. 86.)

CHLORABÉTHAMIDE.

Carbone	15,64	15,48	15,12
Hydrogène	1,68	1,69	1,60
Chlore	64,83	64,94	65,14
Azote	10,80	11,19	10,05

(GERHARDT, *R. sc. et ind.*, septembre 1848, p. 86.)

CHLORACÉTAM.

Carbone	14,6
Hydrogène	01,2
Chlore	65,8
Azote	8,5

(GERHARDT, *R. sc. et ind.*, septembre 1848, p. 86.)

CHLORACÉTAMIDE. $C^4Cl^3H^2AzO^2$.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone	300	14,80	14,78	14,5
Chlore	1327	65,46	65,30	66,0
Hydrogène	25	1,23	1,40	1,2
Azote	175	8,62	8,30	9,0
Oxygène	200	9,89	10,22	9,3
	2027	100,00	100,00	100,0

(a) (b) Calculé. — (c) MALAGUTI, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XVI, p. 59. — (d) CLOEZ, *id.*, t. XVII, p. 301.

CHLORACÉTATE D'AMMONIAQUE.

$C^4Cl^3O^3,AzH^3,5HO$.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone	306,0	10,8	10,4	13,2
Chlore	1326,9	79,1	78,9	59,3
Oxygène	800,0			»
Hydrogène	112,5	3,9	4,2	2,2
Azote	177,0	6,2	6,5	7,6
	2722,4	100,0		

(a) (b) Calculé. — (c) DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXIII, p. 87. — (d) MALAGUTI, *Rev. sc. et ind.*, septembre 1848, p. 89.

CHLORACÉTATE D'ARGENT.

$C^4Cl^3O^3,AgO$.

	(a)	(b)	(c)
Carbone	8,91	8,99	9,05
Hydrogène	0,09	0,07	0,10
Argent	39,99	39,99	39,81
Chlore et oxygène	51,01	50,95	51,04
	100,00	100,00	100,00

(a) (b) DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXIII, p. 84.—(c) LEBLANC, *id.*, 3e série, t. X, p. 199.

CHLORACÉTATE D'ARGENT, calculé.

Carbone	306,00
Chlore	1327,92
Oxygène	400,00
Argent	1351,00
	3385,00

CHLORACÉTATE DE MÉTHI

$C^8Cl^3H^3O^4$.

	Tr.	Cal
Carbone	21,5	459,12
Hydrogène	1,7	37,50
Chlore	76,8	1327,92
Oxygène		400,00
	100,0	2224,54

(DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXIII, p

CHLORACÉTATE DE POTASS

$C^4Cl^3O^3,KO,HO$.

		Calc.
Carbone	306,0	11,5
Chlore	1326,0	»
Hydrogène	12,5	0,5
Oxygène	400,0	»
Potasse	590,0	22,4
	2634,5	

(DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXII

CHLORAL. C^4Cl^3O,HO.

		Tr.
Carbone	16,62	16,61
Hydrogène	0,78	0,79
Chlore	71,60	71,60
Oxygène	11,00	11,00
	100,00	100,00

(DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVI, p.

CHLORAL.

Carbone	20,009	16,654
Chlore	69,863	71,269
Oxygène	10,128	12,077
	100,000	100,000

(LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIX, p.

CHLORAL.

Hydrogène	0,98	0,98
Carbone	16,01	16,10
Chlore	70,90	»

(REGNAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXX

AL HYDRATÉ. $C^4Cl^3O,3HO$.

	(1)	(2)	(3)
ne.....	14,53	306,08	14,43
gène.....	1,74	37,50	1,82
.....	»	1327,92	»
ne.....	»	400,00	»
		2071,50	

	(4)	(5)	(6)
ne.....	14,3	14,7	14,77
gène.....	1,7	1,7	1,88
.....	62,9	64,1	63,34
ne.....	21,1	19,5	20,01
	100,0	100,0	100,00

Calculé. — (1) (3) (4) (6) Trouvé.

, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVI, p. 135.)

: INSOLUBLE. $C^{12}H^4Cl^6O^7$.

		(2)	
e.....	17,82	918,24	17,70
gène.....	1,11	50,00	1,20
.....	»	3541,12	»
ie.....	»	700,00	»
		5209,36	

		(5)
e.....	17,75	17,62
ène.....	1,10	0,96
.....	67,74	67,98
e.....	13,41	13,44
	100,00	100,00

'alculé.

AL MÉSITIQUE. $C^6H^4Cl^3O^2$.

	Tr.	Calc.
.....	28,78	28,86
ène.....	3,00	3,13
e.....	11,69	12,53
.....	56,53	55,82
	100,00	100,34

'A. de Berzelius.)

ALBINE. $C^{12}H^4Cl^2$.

	Calc.		Tr.
.....	900	18,4	18,5
ène.....	75	1,0	1,1
.....	885	17,6	17,4
	1860	100,0	100,0

r, *R. sc. et ind.*, t. VI, p. 73.)

ALIDE.

	Tr.			Calc.
.	18,74	18,55	19,28	18,61
ène	0,79	0,75	0,88	0,62
.	66,46	65,93	»	65,90
e.	14,01	14,77	»	14,87
	100,00	100,00		100,00

, *R. sc. et ind.*, 2e série, t. XIII, p. 180.)

CHLORAMILAL. $C^{20}H^{17}O^4Cl^5$.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone	765,20	44,17	44,28	44,09
Hydrog.	106,08	6,10	6,00	6,11
Oxyg...	200,00	11,35	11,34	11,54
Chlore..	663,96	38,38	38,38	38,26
	1735,24	100,00	100,00	100,00

(1) (4) Calculé. (2) (3) Trouvé.

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LX, p. 100.)

CHLORANILAM. $C^{12}Cl^5O^6AzH^5$.

	Calc.		Tr.
Carbone.....	917,22	35,04	35,08
Chlore.....	885,30	33,83	34,24
Hydrogène.....	37,44	1,43	1,75
Azote.....	177,04	6,76	7,10
Oxygène.....	600,00	22,94	21,53
	2617,00	100,00	100,00

(MARCHAND, *R. sc. et ind.*, t. IV, p. 378.)

CHLORANILAM.

Carbone.....	34,0
Hydrogène.....	1,5
Azote.....	»
Chlore.....	»
Oxygène.....	»

(LAURENT.)

CHLORANILAMIDE. $C^{12}O^4Cl^2Az^2H^4$.

	Tr.	Calc.	
Carbone.....	35,20	900	34,82
Hydrogène.....	1,90	50	1,93
Oxygène.....	15,50	400	15,48
Chlore.....	34,00	885	34,24
Azote.....	13,40	350	13,53
	100,00	2585	100,00

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, 2e série, t. III, p. 146.)

CHLORANILAMMON. $C^{12}ClH^5AzO^5$.

	Calc.		Tr.	
Carbone	458,61	32,40	33,07	33,05
Chlore..	442,65	31,26	»	31,62
Hydrog.	37,44	2,64	2,80	2,78
Azote..	177,04	12,50	11,86	»
Oxygène	300,00	21,20	»	»
	1415,74	100,00		

(ERDMANN, *R. sc. et ind.*, t. IV, p. 374.)

CHLORANILATE D'ARGENT.

Carbone.....	21,5
Chlore.....	21,1
Hydrogène.....	0,6
Oxyde d'argent.....	36,7
Oxygène.....	20,1
	100,0

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, 2e série, t. III, p. 143.)

CHLORANILATE DE POTASSE.

$C^6O^2Cl^2KO + HO$.

	Calc.		Tr.	
Carbone	458,61	24,07	24,03	24,09
Chlore..	442,65	23,85	»	»
Hydrog.	12,48	0,66	0,80	0,98
Oxyg...	400,00	21,03	»	»
Potasse.	589,92	30,39	30,77	»
	1903,66	100,00		

(MARCHAND, *R. sc. et ind.*, t. IV, p. 370.)

CHLORANILE. $C^6Cl^4O^2$.

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	30,20	30,027	»
Chlore.....	»	»	56,20

	(d)	(e)	(f)
Carbone.....	29,50	450	29,33
Oxygène.....	»	200	13,01
Chlore.....	»	885	57,66
		1535	100,00

(a) (b) (c) HOFMANN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XVI, p. 288. — (d) LAURENT, *R. sc. et ind.*, 2e série, t. III, p. 142. — (e) (f) Calculé.

CHLORANILE.

Carbone	458,61	29,79	29,82	30,63
Chlore .	885,30	57,35	57,74	57,60
Oxyg...	200,00	12,86	12,44	11,77
	1543,91	100,00	100,00	100,00

(ERDMANN, *Revue sc. et ind.*, t. IV, p. 368.)

CHLORANILINE. $C^{12}H^6AzCl$.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	56,18	56,43
Hydrogène.....	5,02	4,70
Nitrogène.....	11,38	11,10
Chlore.....	27,45	27,75

(HOFMANN, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1847.)

TRICHLORANILINE.

Carbone.....	36,66
Hydrogène.....	2,03
Chlore.....	54,09
Nitrogène.....	7,22

(HOFMANN, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1847.)

CHLORANISAL. $C^{20}H^6Cl^3O^2$.

	Tr.		Calc.	
Carbone	47,82	47,62	1500,0	47,76
Hydrog.	3,70	3,62	112,5	3,58
Chlore..	»	41,92	1327,8	42,28
Oxyg...	»	»	200,0	6,38
			3140,3	100,00

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. II, p. 282.)

CHLORANTHRACÉNÈSE.

	Calc
Carbone.....	69,
Hydrogène.....	3,
Chlore.....	26,
	100,

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. L

CHLORATE D'ALUMINE. A

Acide.....	2827,
Base.....	642,
	3470,

CHLORATE D'AMMONIAQU

AzH^3,ClO^5.

	Calc.	
Acide chlorique.	942,65	73,
Ammoniaque....	214,52	17,
Eau.....	112,50	8,
	1269,67	100,

(ERDMANN et MARCHAND, *R. sc. et* p. 412.)

CHLORATE D'ANTIMOINE

$SbO^3,3ClO^5$.

Acide chlorique.....	2827
Oxyde d'antimoine.....	1912
	4740

CHLORATE D'ARGENT. A

Oxyde.....	60,6
Acide chlorique.....	39,3
	100,

(ERDMANN et MARCHAND.)

CHLORATE DE BARYTE.

Baryte.....	956
Acide chlorique.....	942
	1899

CHLORATE DE BARYTE.

Baryte.....	4
Acide chlorique.....	4
Eau.....	
	10

(a) ERDMANN et MARCHAND, *R. sc.* p. 413. — (b) CHENEVIX, *Phil. trans.*

CHLORATE DE CADMIUM

Acide chlorique.....	949
Oxyde de cadmium.....	696
	1639

ES DE CÉRIUM.

: PROTOXYDE. CeO,ClO^5.

ique.....	942,65	58,28
de cérium....	674,69	41,72
	1617,34	100,00

E SESQUIOXYDE. $Ce^2O^3,3ClO^5$.

ique.....	2827,95	33,89
le cérium....	1449,39	66,11
	4277,34	100,00

E DE CHAUX. CaO,ClO^5.

.....	356,03	27,41
.....	942,64	72,59
	1298,67	100,00

E CHAUX.

	(a)	(b)
.....	55,2	62,54
.....	28,3	23,36
.....	16.5	14,20
	100,0	100,10

rix, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. II,
) ERDMANN et MARCHAND, *R. sc. et ind.*,
5.

E DE CHROME.

$Cr^2O^3,3ClO^5$

rique.....	2827,95	73,81
chrôme.....	956,00	26,19
	3783,95	100,00

E DE CINCHONINE.

rique.....	19,48
.....	80,52
	100,00

Ann. de Ch. et de Ph., t. XLV, p. 284.)

E DE COBALT. CoO,ClO^5.

orique.....	942,65	66,78
cobalt.....	468,99	33,22
	1411,64	100,00

DE COBALT.

cobalt.....	22,48
orique.....	45,18
.....	32,34
	100,00

et MARCHAND, *R. sc. et ind.*, t. XVI,

CHLORATES DE CUIVRE

CHLORATE DE PROTOXYDE. Cu^2O,ClO^5.

Acide chlorique.....	942,65	51,40
Oxyde de cuivre.....	891,40	48,60
	1834,05	100,00

CHLORATE DE BIOXYDE. CuO,ClO^5.

Acide chlorique.....	942,65	65,54
Bioxyde de cuivre.....	495,69	34,46
	1438,34	100,00

CHLORATE DE CUIVRE.

Bioxyde de cuivre.....	23,45
Acide chlorique.....	44,60
Eau.....	31,95
	100,00

(ERDMANN et MARCHAND, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 417.)

CHLORATES D'ÉTAIN.

CHLORATE DE PROTOXYDE. SnO,ClO^5.

Acide chlorique.....	942,65	53,02
Protoxyde d'étain.....	835,29	46,98
	1777,94	100,00

CHLORATE DE BIOXYDE. $SnO^2,2ClO^5$.

Acide chlorique.....	1885,30	66,84
Bioxyde d'étain.....	935,29	33,16
	2820,59	100,00

CHLORATES DE FER.

CHLORATE DE PROTOXYDE. FeO,ClO^5.

Acide chlorique.....	942,65	68,22
Protoxyde de fer.....	439,20	31,78
	1381,85	100,00

CHLORATE DE PEROXYDE. $Fe^2O^3,3ClO^5$.

Acide chlorique.....	2827,95	74,30
Peroxyde de fer.....	978,41	25,70
	3806,36	100,00

CHLORATE DE LITHINE. LO,ClO^5.

Acide chlorique.....	942,65	83,94
Lithine.....	180,37	16,06
	1123,02	100,00

CHLORATE DE LITHINE.

Lithine.....	14,59
Acide chlorique.....	76,31
Eau.....	9,10
	100,00

(ERDMANN et MARCHAND, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 412.)

CHLORATE DE MAGNÉSIE.

MaO,ClO^5.

Magnésie	258,36	21,51
Acide chlorique	942,64	78,49
	1201,00	100,00

CHLORATE DE MANGANÈSE.

MnO,ClO^5.

Acide chlorique	942,65	67,89
Oxyde de manganèse	445,89	32,11
	1388,54	100,00

CHLORATES DE MERCURE.

Chlorate de protoxyde. Aq^2O,ClO^5.

Acide chlorique	942,65	26,37
Protoxyde de mercure	2631,65	73,63
	3574,30	100,00

Chlorate de bioxyde. HgO,ClO^5.

Acide chlorique	942,65	40,83
Bioxyde de mercure	1365,83	59,17
	2308,48	100,00

Chlorate de bioxyde.

Peroxyde de mercure	72,13
Acide chlorique	24,91
Eau	2,96
	100,00

(Erdmann et Marchand, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 416.)

CHLORATES DE MOLYBDÈNE.

Chlorate neutre. MoO,ClO^5.

Acide chlorique	942,66	57,44
Oxyde de molybdène	698,52	42,56
	1641,18	100,00

Bichlorate. $MoO,2ClO^5$.

Équiv^t 2683,82.

Acide chlorique	70,25
Oxyde de molybdène	29,75
	100,00

CHLORATE DE NICKEL. NiO,ClO^5

Acide chlorique	942,65	66,75
Oxyde de nickel	469,67	33,25
	1412,32	100,00

Chlorate de nickel.

Oxyde de nickel	22,50
Acide chlorique	45,16
Eau	32,34
	100,00

(Erdmann et Marchand, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 416.)

CHLORATE DE PALLADIUM

PaO,ClO^5.

Acide chlorique	942,6
Oxyde de palladium	765,9
	1708,5

CHLORATES DE PLATINE.

Chlorate de protoxyde. PtO,Cl

Acide chlorique	942,6
Protoxyde de platine	1333,5
	2276,1

Chlorate de bioxyde. $PtO^2,2ClC$

Acide chlorique	1885,3
Bioxyde de platine	1433,5
	3318,8

CHLORATE DE PLOMB. PbC

Acide chlorique	942,6
Oxyde de plomb	1394,5
	2337,1

Chlorate de plomb.

Oxyde de plomb	
Acide chlorique	
Eau	

(Erdmann et Marchand, *R. sc. et in* p. 419.)

CHLORATE DE POTASSE.

Potasse	587,91
Acide chlorique	942,64
	1530,55

CHLORATE DE RHODIUM.

$Rd^2O^3,3ClO^5$.

Acide chlorique	2826,9
Peroxyde de rhodium	1602,7
	4429,6

CHLORATE DE SOUDE. Na

Soude	390,9
Acide chlorique	942,6
	1333,5

CHLORATE DE STRONTIA

Strontiane	
Acide chlorique	

(Erdmann et Marchand, *R. sc. et in* p. 414.)

E DE TELLURE.

$TeO^2,2ClO^5$.

ique	65,30
ellure	34,70
	100,00

E DE THORINIUM.

ThO,ClO^5.

que	942,65	52,73
horinium	844,90	47,27
	1787,55	100,00

E DE VANADIUM.

ClO^5. Équiv^t 2942,20.

que	64,08
anadium	35,92
	100,00

E DE ZINC. ZnO,ClO^5

que	942,65	65,20
inc	503,23	34,80
	1445,88	100,00

OLITMINE.

	43,95	43,13
	4,70	4,59
que	37,39	37,60
	13,96	14,68
	100,00	100,00

de Ch. et de Ph., 3e série, t. II, p. 156.)

Cl. D. 2,4216.

quéfié a une densité de 1,33 à ,76. L'eau dissout 1,5 volume de ivalent 442,64

RONAPHTINE. $C^{40}H^{11}Cl^4Br$.

	Calc.		Tr.
	1500	51,0	51,1
	68	2,3	2,3
	885	»	»
	489	»	»
	2942		

sc. et ind., t. XII, p. 205.)

RONAPHTISE. $C^{20}H^5BrCl^2$.

	Calc.		Tr.
	1500,0	43,8	44,5
	62,5	1,8	1,9
	978,0	25,8	25,3
	885,0	28,6	28,3
	3425,5	100,0	100,0

CHLORÉBRONAPHTONE.

$C^{40}H^9Br^4Cl^2$.

	Calc.		Tr.
Carbone	1500	35,9	36,00
Hydrogène	56	1,3	1,36
Brôme	1956	46,9	»
Chlore	663	15,9	»
	4175	100,0	

(LAURENT.)

CHLORÉBRONAPHTOSE.

$C^{20}H^4Br^3Cl^2$.

	Calc.		Tr.
Carbone	1500	24,35	34,43
Hydrogène	50	1,14	1,26
Brôme	1956	»	»
Chlore	885	»	»
	4391		

(LAURENT.)

CHLORÉRYTHROLITMINE.

Carbone	57,24	57,51
Hydrogène	8,15	8,22
Oxygène	27,56	27,62
Chlore	7,05	6,65
	100,00	100,00

(KANE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. II, p. 157.)

CHLORÉTHÉRAL. C^4H^4ClO.

	Calc.		Tr.
Carbone	306	34,7	34,45
Hydrogène	50	5,5	5,41
Chlore	442	49,3	49,34
Oxygène	100	10,5	10,80
	898	100,0	100,00

(DARCET, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, p. 109.)

CHLORHYDRARGYRATE DE CACODYLE. $C^4H^6AsO,HgCl$.

	Tr.		Calc.
Carbone	6,23	6,26	6,32
Hydrogène	1,76	1,76	1,55
Arsenic	19,25	»	19,43
Oxygène	3,94	»	2,06
Mercure	50,80	50,70	52,33
Chlore	18,02	»	18,31
	100,00		100,00

(BUNSEN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. VI, p. 194.)

CHLORHYDRARGYRATE DE NICOTINE. $C^{10}H^{8}AzClHg$.

	Calc.		Tr.	
Carb..	758,54	26,64	28.09	27,92
Hydr..	99,83	3,64	3,67	3,80
Azote.	177,04	6,45	»	»
Chlore	442,65	16,13	15,86	»
Merc..	1265,82	47,14	45,53	»
	2743,88	100,00		

(ORTIGOSA, *R. sc. et ind.*, t. VIII, p. 214.)

CHLORHYDRATE D'AMMONIAQUE. AzH^{3},HCl.

Acide hydrochlorique....	455,14	67,97
Ammoniaque.....	214,52	32,03
	669,66	100,00

(BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXXIX, p. 234.)

CHLORHYDRATE D'AMMONIAQUE.

	(1)	(2)	(3)
Acide hydrochlorique	52	49,55	50,86
Ammoniaque.....	40	34,95	34,95
Eau.....	8	18,50	17,19
	100	100,00	100,00

(1) Cristallisé, *Elém. de Ch.* de Chaptal, t. I, p. 348. — (2) C. par BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXXXI, p. 11. — (3) Id., t. LXXXII, p. 115.

Voy. AMMONIATE MURIATÉE.

CHLORHYDRATE D'AMYLÈNE. $C^{10}H^{11}Cl$.

Syn. : *Ether hydrochloramylique ; chlorure d'amyle.*

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone	750,00	56,38	56,09	56,03
Hydrog.	137,50	10,33	10,26	10,60
Chlore..	442,64	33.29	33,44	»
	1330,14	100,00	99,79	

(a) (b) BALARD, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XII, p. 301. — (c) (d) CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXV, p. 195.

CHLORHYDRATE D'AMYLÈNE CHLORÉ. $C^{10}H^{3}Cl^{9}$.

	Tr.	Calc.	
Carbone.....	15,86	750,0	15,71
Hydrogène.....	0,81	37,5	0,79
Oxygène.....	83,30	3983,8	83,50
		4771,3	100,00

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXV, p. 197.)

CHLORHYDRATE D'ANISID TRIQUE. $C^{14}H^{9}ClAz^{2}O^{6}$.

	Tr.	
Carbone.....	40,89	84,
Hydrogène.....	41,47	9,
Chlore.....	17,50	35,
Azote.....	13,56	28,
Oxygène.....	»	48,
		204,

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e sé p. 447.)

CHLORHYDRATE DE BENZ

$C^{12}H^{8}AzCl$.

	Calc.	
Carbone.....	900,00	55,
Hydrogène.....	100,00	6,
Azote.....	177,04	»
Chlore.....	442,65	27,
	1619,69	

(ZININ, *R. sc. et ind.*, t. XII, p. 295.)

CHLORHYDRATE DE BENZ

Carbone.....
Hydrogène.....
Azote.....
Chlore.....

(G. FOWNES, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e p. 487.)

CHLORHYDRATE DE BRU

	Calc.	
Brucine.....	3447,66	88,3
Acide.....	455,14	11,7
	3902,80	100,0

(PELLETIER et CAVENTOU, *Ann. de* t. XII, p. 127.)

CLORHYDRATE DE CARVI

$C^{10}H^{8}Cl$.

	Calc.	
Carbone.....	764,350	57,
Hydrogène....	112,315	8,
Chlore.....	442,650	33,
	1319,315	100,

(SCHWEIZER, *R. sc. et ind.*, t. VIII, p.

RATE DE CÉTÈNE.
$C^{32}H^{32}Cl$.

Tr.		Calc.	
74,3	73,67	2448	74,1
12,2	12,02	412	12,4
13,0	13,70	442	13,5
99,5	99,39	3302	100,0

COT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXII,

RATE DE CHLORÉTHÉ-
$^{2}Cl^{4}$.

	Calc.		Tr.
...	305,72	14,55	14,30
...	25,00	1,18	1,30
...	1775,56	84,27	84,40
	2106,28	100,00	100,00

de Ch. et de Ph., t. LXIII, p. 375.)

RATE DE CHLORHELLÉ-
$H^{10}Cl^{2}O^{2}$.

Tr.		Calc.	
48,3	48,10	46,6	48,6
5,6	5,42	124,8	5,3
36,9	37,30	884,3	37,5
»	»	200,0	8,6
		1255,7	100,0

DE CHLORHELLÉNINE. Autre
6. $C^{15}H^{10}ClO^{2}$.

	Tr.		Calc.
.....	53.2	53,4	53,6
.....	5,6	5,8	5,7
.....	»	30.2	31,0
.....	»	»	9,7
			100,0

de Ch. et de Ph., t. LXXII, p 178.)

RATE DE CHLORONAPH-
$C^{20}H^{7}Cl + HCl$.

	Calc.		Tr.
..	1528,74	61,435	60,9
..	100,00	3,525	3,9
..	885,28	35,040	35,2
	2514,02	100,000	100,0

RATE DE CHLORONAPH-
$C^{20}H^{6}Cl^{2} + 2HCl$.

	Calc.		Tr.
..	1528,74	44,97	44,79
..	100,00	2,90	2,70
..	1770,60	52,13	52,51
	3399,34	100,00	100,00

de Ch. et de Ph., t. LIX, p. 203.)

CHLORHYDRATE DE CHLORONAPHTALISE. $C^{20}H^{7}Cl^{5}$.

	Tr.	
Carbone.....	39,42	39,468
Hydrogène.....	2,31	2,302
Chlore.....	58,27	58,230
	100,00	100,000

(LAURENT, *C. R. T.*, XIII.)

CHLORHYDRATE DE CHLORONICINE. $C^{10}H^{6}ClAz,ClH$.

	Tr.		Calc.	
Carbone....	40,18	40,46	60	39,73
Hydrogène .	5,47	5.49	7	4,63
Chlore.....	45,40	45,64	70	46,35
Azote.....	10,38	9,44	14	9,29
			151	100,00

(SAINT-EVRE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXV, p. 500.)

CHLORHYDRATE DE CHLORURE D'ACÉTYLE. Voy. LIQUEUR DES HOLLANDAIS.

CHLORHYDRATE DE CINCHONINE.

Cinchonine.....	3884,10	89,5
Acide hydrochlorique....	455,14	10,5
	4339,24	100,0

(PELLETIER et CAVENTOU, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XV, p. 300.)

BICHLORHYDRATE DE CINCHONINE.

$C^{20}H^{24}Az^{2}Cl^{2}O^{2}$.

	Tr.	Calc.	
Carbone	62,00	228	62,14
Hydrogène.....	6,66	24	6,52
Azote.....	»	28	7,63
Chlore.....	19,36	71	19,35
Oxygène.....	»	16	4.36
		367	100,00

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXIV, p. 304.)

BICHLORHYDRATE DE CINCHONINE BICHLORÉE.

$C^{20}H^{22}Cl^{2}Az^{2}O^{2}$.

	Tr.	Calc.	
Carbone	51,81	228	52,25
Hydrogène.....	5,18	22	5,05
Chlore.....	16,40	71	16,28
Azote.....	»	28	»
Oxygène.....	»	16	»
		365	

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXIV, p. 306.)

CHLORHYDRATE DE CRÉATININE.

	Tr.	Calc.	
Carbone	32,48	48,0	32,30
Azote	28,27	42,0	28,14
Hydrogène	5,30	8,0	5,35
Oxygène	10,54	16,0	10,55
Chlore	23,41	35,4	23,69
	100,00	149,4	100,00

(LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXIII, p. 155.)

CHLORHYDRATE DE CYANILINE.

$C^{14}H^{7}Az^{2},HCl$.

	Tr.	Calc.	
Carbone	54,02	84,0	54,01
Hydrogène	5,45	8,0	5,14
Chlore	22,70	35,5	22,82
Azote	»	28,0	18,03
		155,5	100,00

(HOFMANN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXIV, p. 76.)

CHLORHYDRATE DE DELPHINE.

Acide	100
Base	4675

CHLORHYDRATE D'HUILE DE CANNELLE. $C^{18}H^{8}O^{2},HCl$.

	Calc.		Tr.
Huile	1677,3	78,7	78,8
Acide	455,1	21,3	21,2
	2132,4	100,0	100,0

(DUMAS et PÉLIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVII, p. 324.)

CHLORHYDRATE D'IODANILINE.

	Tr.	Calc.	
Iodaniline	»	218,36	85,69
Ac. chlorhydrique	14,44	36,50	14,31
		254,86	100,00

(HOFMANN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXV, p. 240.)

CHLORHYDRATE DE LOPHINE.

	Calc.		Tr.
Lophine	4012,5	»	»
Hydrogène	12,5	»	»
Chlore	442,5	9,96	9,97
	4467,5		

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. II, p. 274.)

CHLORHYDRATE DE MENTHÈNE

$C^{20}H^{17}Cl$.

Carbone	1530	
Hydrogène	225	
Chlore	442	
	2197	1

(WALTER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXII, p.

CHLORHYDRATE DE MÉTHYLÈ

$C^{2}H^{3},HCl$.

Carbone	153,05	2
Hydrogène	37,50	
Chlore	442,65	6
	633,20	1
Méthylène	178,05	
Acide chlorhydrique	455,15	
	633,20	1

(DUMAS et PÉLIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. p. 28.)

CHLORHYDRATE DE MORPHIN

	Tr.		
Morphine	94,7415	100	100
Acide hydrochlorique	8,2885	9,0375	8
	100,0000		

(PELLETIER et CAVENTOU, *Ann. de Ch. et* t. XII, p. 127.)

CHLORHYDRATE DE MORPHINE.

$H^{20}C^{35}AzO^{6}HCl$.

	Calc.	
Hydrogène	262,0	6,30
Carbone	2675,4	64,36
Azote	177,0	4,26
Oxygène	600,0	14,44
Chlore	442,6	10,64
	4157,0	100,00

(REGNAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. p. 133.)

CHLORHYDRATE DE NAPHT DAME. $C^{20}H^{10}AzCl$.

	Calc.		Tr
Carb.	1500,00	68,82	66,12
Hydr.	125,00	5,56	5,87
Azote	177,04	6,94	»
Chlore	442,65	18,74	19,03
	2244,69	100,00	

(ZININ, *R. sc. et ind.*, t. XII, p. 291.)

DRATE DE NICOTINE.

$C^{10}H^{8}Az,HCl$.

	Tr.		Calc.
hlor.	29,74	455,12	455,12
.....	70,26	1075,21	1026,88
	100,00	1530,33	1482,00

m. de Ch. et de Ph., 3e série, t. VII,

DRATE DE PROTÉINE.

$C^{40}H^{30}Az^{5}O^{20}Cl^{6}$.

	Tr.	Calc.
.....	38,28	37,28
.....	6,12	5,93
.....	11,09	10,80
.....	22,65	24,40
.....	21,86	21,59
	100,00	100,00

. de Ch. de Berzelius.)

DRATE DE QUININE.

.....	2055,53	81,9
.....	455,14	18,1
	2510,67	100,0

et Caventou, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 351.)

ATE DE QUININE.

Tr.		Calc.	
7,45	7,10	342,5	6,84
3,56	66,73	3357,6	66,96
3,02	8,02	354,0	7,75
8,46	8,22	400,0	8,76
9,23	9,33	442,6	9,69
		4566,7	100,00

Ann. de Ch. et de Ph., t. LXVIII, p. 118.)

DRATE DE STRYCHNINE.

.....	2969,80	86,7
rochlorique....	455,14	13,3
	3424,94	100,0

et Caventou, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 128.)

ATE DE STRYCHNINE.

$C^{46}H^{42}Az^{2}O^{4}Cl$.

Tr.		Calc.	
6,45	6,38	287,0	6,12
8,77	68,41	3210,5	68,39
7,69	»	354,0	7,54
7,81	»	400,0	8,52
9,28	9,39	442,6	9,43
0,00		4694,1	100,00

Ann. de Ch. et de Ph., t. LXVIII,

Chlorhydrate de strychnine.

$C^{42}H^{22}Az^{2}O^{4},HCl$.

Carb.	67,69	67,95	»	»	»	»
Hydr.	6,63	6,23	»	»	»	»
Chlore.	»	»	»	»	9,54	9,57
Eau..	»	»	7,33	7,02	»	»

(Nicholson et Abel, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXVII, p. 405.)

Chlorhydrate de strychnine et cyanure de mercure. $C^{42}H^{22}Az^{2},O^{4},HCl,HgCy$.

	Tr.	Calc.	
Carbone.....	52,53	53,16	264,00
Hydrogène.....	»	4,63	23,00
Azote.....	»	8,46	44,00
Oxygène.....	»	6,45	32,00
Chlorure.....	»	7,15	35,50
Hg.....	20,20	20,15	100,07
		100,00	498,57

(Nicholson et Abel, *Ann. de Ch. et de Ph.*, décembre 1849, t. XXVII, p. 410.)

Chlorhydrate de strychnine et protochlorure de mercure.

$C^{42}H^{22}Az^{2}O^{4},HCl,2HgCl$.

	Tr.		Calc.	
Carbone.	89,38	»	39,27	252,00
Hydrog..	3,88	»	3,58	23,00
Azote...	»	»	4,36	28,00
Oxygène.	»	»	4,98	32,00
Chlore...	»	16,50	16,61	106,50
Mercure.	31,38	«	31,20	200,14
			100,00	641,64

(Nicholson et Abel, *Ann. de Ch. et de Ph.*, décembre 1849, t. XXVII, p. 414.)

Chlorhydrate de strychnine et chlorure d'or. $C^{42}H^{22}Az^{2}O^{4},HCl,AuCl^{3}$.

	Tr.	Calc.	
Carbone.....	37,33	37,44	252,00
Hydrogène.....	3,56	3,42	23,00
Azote.....	»	4,15	28,00
Oxygène.....	»	4,75	32,00
Chlore.....	»	21,08	142,00
Or.....	29,12	29,19	196,66
		100,00	673,66

(Nicholson et Abel, *Ann. de Ch. et de Ph.*, décembre 1849, t. XXVII, p. 412.)

Chlorhydrate de strychnine et chlorure de palladium. $C^{42}H^{22}Az^2O^4,HCl,PtCl$.

	Tr.	Calc.	
Carbone	»	54,87	252,00
Hydrogène	»	5.04	23.00
Azote	»	6.08	28.00
Oxygène	»	7,00	32,00
Chlore	»	15,45	71,00
Palladium	11,50	11.59	53.27
		100,00	459,27

(Nicholson et Abel. *Ann. de Ch. et de Ph.*, décembre 1849, t. XXVII, p. 413.)

Chlorhydrate de strychnine et chlorure de platine. $C^{42}H^{22}Az^2O^4,HCl,PtCl^2$.

	Tr.		Calc.	
Carbone	46,64	46,72	46.65	252,00
Hydrog.	3,51	4,22	4,26	23,00
Azote	»	»	5,18	28,00
Oxygène	»	»	5,93	32,00
Chlore	»	»	19,72	106,50
Platine	18,69	17,85	18,26	98.68
			100,00	540,18

(Nicholson et Abel, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXVII, p. 411.)

CHLORHYDRATE DE TÉRÉBÈNE.

$C^{40}H^{33}Cl$.

	Calc.		Tr.
Carbone	1500,0	78,16	78,27
Hydrogène	206,2	10,53	10,68
Chlore	221,0	11,31	11,05
	1927,2	100,00	100,00

(Deville, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXV, p. 42.)

CHLORHYDRATE DE TÉRÉBENTHINE. Voy. Camphre de citron.

CHLORHYDRATE DE VÉRATRINE.

	(a)	(b)	(c)
Ac hydrochlor.	4,1394	4,3181	455,130
Vératrine	95,8606	0,0100	3418,554
	100,0000	4,3281	3873,684

(a) (b) Pelletier et Caventou, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIV, p. 78. — (c) Couerbe, *id.*, t. LXII, p. 374.

CHLORIBRONAPHTASE. $C^{30}H^3Cl^3Br^2$.

	Calc.		Tr.
Carbone	1500,0	31,10	30,90
Hydrogène	37,5	0,78	1,11
Chlore	1327.0	27,32	»
Brôme	1956.0	40,80	»
	4820,5	100,00	

(Laurent.)

CHLORIBRONAPHTOSE.

$C^{10}H^4BrCl^3$.

	Calc.	
Carbone	1500	38,99
Hydrogène	50	1,29
Brôme	978	25,37
Chlore	1327	34,35
	3855	100,00

(Laurent, *R. sc. et ind.*, t. XII, p. 225.)

CHLORINDATMITE.

Carbone.....
Hydrogène.....
Chlore.....
Perte.....

(Erdmann, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1847.)

CHLORINDOPTÈNE. $C^8H^2Cl^2O$.

Carbone.....
Hydrogène.....
Oxygène.....

(Erdmann, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, p. 365.)

CHLORISAMATE D'ARGENT.

Sel acide $C^{32}H^3Cl^3Az^3O^6,AgCl$.

	Calc.	
Carbone	2400	»
Hydrogène	100	»
Chlore	320	»
Azote	525	»
Oxygène	600	»
Chlorure d'argent	1792	26,6
	5737	

(Laurent, *R. sc. et ind.*, t. II, p. 471.)

CHLORISAMIDE. $C^{28}H^{12}Az^4O^6Cl^2$.

	Tr.	
Carbone	»	2400
Hydrogène	»	150
Azote	»	700
Oxygène	»	600
Chlore	18,08	885
		4735

(Laurent, *R. sc. et ind*, 2e série, t. II, p. 47

ISATHYDE. $C^{16}H^{8}AzClO^{5}$.

Chlorisathydase.

	Calc.		Tr.
.....	1222,96	55,46	55,39
ne....	62,40	2,83	2,87
.....	177,06	8,03	»
.....	442,65	20,07	»
.....	300,00	13,61	»
	2205,07	100,00	

(, *R. sc. et ind.*, t. IV, p. 349.)

ICHLORISATHYDE.

ISATHYDÈSE. Voy. BICHLORISA-

ISATINE. $C^{16}H^{4}AzClO^{4}$.

Chlorisatinase.

Calc.		Tr.	
1200,00	52,86	53,50	53,10
49,92	2,19	2,30	2,34
177,04	7,77	»	»
442,65	19,47	»	»
400,00	17,71	»	»
2269,61	100,00		

(, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 108.)

ICHLORISATINE.

CHLORISATINE.

Carbone.....	53,38	53,05	53,17
Hydrogène.....	2,33	2,33	2,38
Azote.....	7,80	»	»
Chlore.....	19,10	»	»
Oxygène.....	17,39	»	»
	100,00		

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. II, p. 379.)

CHLORISATINÈSE. Voyez BICHLORISATINE.

CHLORISATITE D'ARGENTAMMONIUM. $C^{16}H^{8}ClAzO^{4}Ag$.

	Calc.		Tr.
Carbone.....	1200	»	»
Hydrogène.....	75	»	»
Chlore.....	442	»	»
Azote.....	350	»	»
Oxygène.....	400	»	»
Argent.....	1350	35,30	35,00
	3817		

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. II, p. 462.)

ITE.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)
.....	41,34	40,617	41,50	56	49,2	38,45	39,81
).....	41,42	19,839	6,13	18	»	11,75	12,56
erreux.....	10,09	5,487	10,15	4	12,0	12,82	11,10
nanganeux.....	»	0,552	»	»	»	»	»
.....	»	0,573	1,50	3	26,4	»	»
e.....	29,67	25,941	39,47	»	10,4	28,19	28,41
.....	»	6,204	»	8	»	»	»
.....	7,66	»	»	6	0,8	8,49	7,79
ir la calcination..	»	0,795	1,25	5	»	»	»
	100,18	100,005	100,00	100	98,8	99,70	99,67

le Traverselle, par MARIGNAC. — (2) C. de Sala, par SVANBERG, *R. sc. et ind.*, t. VII, p 56. — (3) C. du nt-Gothard. *Ann. de Ch*, t. VIII, p. 27. — (4) C. argentée, par VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*. t. XXXVII. - (5) Pierre d'Escurial, par BERTHIER, *Ann. des Mines*, 1821, p. 451. — (6) (7) C. de Traverselle, par C.

ITE HEXAGONALE.

Ripidolithe; wasser-glimmer; hydrotalcite.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
.....	31,25	31,47	32,10	30,01	30,11
.....	18,72	16,67	18,50	19,11	19,15
ferrique.....	»	»	»	4,81	4,61
e.....	32,08	32,56	36,70	33,15	33,27
ferreux.....	5,10	5,97	0,60	»	»
.....	12,63	12,42	12,10	12,52	12,52
	99,78	99,09	100,00	99,60	99,96

l'Achmatowsk, par KOBELL, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 511. — (2) C. du Zitterthal. *id.* — Manléon, par DELESSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. IX, p. 399. — (4) C. d'Ala, par DESCLOISEAUX NAC, *id.*, t. X. — (5) C. de Sibérie, *id.*

CHLORITE HEXAGONALE. Ripidolithe.

	(1)	(2)	(3)	(
Silice	27,32	34,8	25,37	26
Alumine	20,09	10,2	18,50	18
Magnésie	24,89	8,4	17,09	14
Protoxyde de fer	15,23	18,0	28,79	26
— de manganèse	0,47	5,0	»	0
Eau	12,00	14,4	8,96	10
Résidu inattaquable et chaux	»	8,4	»	2
	100,00	98,9	98,71	99,

(1) R. du Zillerthal, par KOBELL, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 53. — (2) Wasser Glimmer, par MORIN, *Tr. de* par Dufrénoy, t. III, p. 513. — (3) R. du Saint-Gothard, par VARRENTRAPP, *id.* — (4) R. de Rauris, *id.*

CHLORITE écailleuse.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(
Silice	20,50	26,80	26,88	27,14	»	1
Acide carbonique	»	»	»	»	»	10
Alumine	15,62	19,60	17,52	19,19	18,93	12
Oxyde de fer	23,39	23,50	29,76	24,76	25,27	6
Magnésie	21,39	14,30	13,84	16,78	16,85	36
Chaux	1,50	»	»	»	»	
Potasse	»	2,70	»	»	»	
Eau	7,38	11,40	11,33	11,50	»	32
	99,78	98,30	99,33	99,37		99

(1) Chlorite schisteuse, par GRUNER, *Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 514. — (2) C. écailleuse, par THIER, *id.* — (3) C. de Saint-Christophe. — (4) (5) Mont des Sept lacs, par MARIGNAC, *Ann. de Ch. et de* 3e série, t. XIV, p. 59. — (6) Hydrotalcite (de Norwége), par HOCHSTELLER, *Rapp. ann. de Berzelius*, 1841

CHLORITE D'ALUMINE.

$Al^2O^3,3ClO^5$.

Acide chloreux	2227,95	77,62
Alumine	642,32	22,38
	2870,27	100,00

CHLORITE D'AMMONIAQUE.

AzH^4O,ClO^5.

Acide chloreux	742,65	69,43
Ammoniaque	212,50	30,57
Eau	112,25	»
	1067,40	100,00

CHLORITE D'ARGENT. AgO,ClO^5.

Acide chloreux	742,65	33,85
Oxyde d'argent	1451,61	66,15
	2194,26	100,00

CHLORITE DE COBALT.

CoO,ClO^5.

Acide chloreux	742,62	61,29
Oxyde de cobalt	468,99	38,71
	1211,61	100,00

CHLORITE DE COLLE.

Carbone	46,66	4
Hydrogène	5,90	
Azote	15,59	
Oxygène	23,37	
Acide chloreux	4,48	
	96,00	

(MULDER, *Tr. de Ch.* de Berzelius.)

CHLORITES DE CUIVRE.

CHLORITE DE BIOXYDE. CuO,ClO^5.

Acide chloreux	742,65
Bioxyde de cuivre	495,69
	1238,34

CHLORITE DE PROTOXYDE. Cu^2O,ClO^5.

Acide chloreux	741,65
Protoxyde de cuivre	890,39
	1632,04

CHLORITES DE FER.

CHLORITE DE PEROXYDE. $Fe^2O^3,3ClO^5$

Acide chloreux	2227,95
Peroxyde de fer	978,41
	3206,36

ROTOXYDE. FeO,ClO^3

.....	742,65	62 84
.....	439,20	37,16
	1181,85	100,00

D'HÉMATINE.

.....	37,34
.....	3,01
.....	5,89
.....	24,34
.....	29,42
	100,00

DE PROTÉINE.

.....	84,54	48,80
.....	6,15	6,28
.....	14,08	14,13
.....	19,53	19,62
K.....	11,70	11,17
	136,00	100,00

DE. Spath chloritique.

	(a)	(b)
.....	24,40	24,93
fer.....	30,29	30,05
.....	45,17	45,02
	99,86	100,00

OHL. — (b) ERDMANN.

fillon et Reiset, 1846, p. 310.)

ATH.

	(a)	(b)	(c)
...	24,90	24,963	27,48
...	46,20	43,833	35,37
fer.	28,89	31,204	27,05
	99,99	100,000	99,90

(b) (c) BONSDORF.

Dufrénoy, t. III, p. 755.)

TIMONIURE DE COU-

$C^{18}H^7O^4Cl^3Sb\frac{1}{3}$.

Tr.		Calc.	
3,6	35,5	1377,3	34,4
2,8	2,5	87,3	2,2
»	»	400,0	»
4,0	»	1326,0	33,1
2,4	»	806,4	20,2
		3997,0	

m. de Ch. et de Ph., 3e série, t. VI,

CHLORO-ARSÉNIURE AMMONIACAL.

Chlorure d'arsenic.....	84
Ammoniaque.....	16
	100

(PERSOZ.)

CHLOROBENZOÉNASE. $C^{14}H^7Cl$.

	Tr.			Calc.
Carbone...	65,66	66,5	66,2	66,45
Hydrogène.	6,48	5,8	6,1	5,54
Chlore....	27,86	27,7	27,7	28,01
	100,00	100,0	100,0	100,00

(DEVILLE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. III, p. 181.)

CHLOROBENZOÉNYLE.

Carbone.....	27,6
Hydrogène.....	0,7
Chlore.....	71,7
	100,0

(DEVILLE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. III, p. 185.)

CHLOROBENZOL. $C^{44}H^6Cl^2$.

	Tr.			
Carbone.	52,36	52,24	»	»
Hydrog..	3,76	3,84	»	»
Chlore...	»	»	43,80	43,92

	Calc.	
Carbone.....	1050	52,26
Hydrogène.....	75	3,72
Chlore.....	885	44,02
	2010	100,00

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXIII, p. 332.)

CHLORO-BORURE AMMONIACAL.

Chloride borique.....	81,64
Ammoniaque.....	18,36
	100,00

(*T. de Ch.* de Berzelius.)

CHLOROBROMHYDRATE DE CIN CHONINE BROMÉE.

$C^{76}H^{48}Br^2Cl^2Az^4O^4$.

	Tr.	Calc.	
Carbone.....	»	412	»
Hydrogène.....	»	2	»
Chlore.....	14,5	71	14,6

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXIV, p. 310.)

CHLORO-BROMURE DE PLATINE AMMONIACAL.

	Tr.			
Platine..	39,77	40,00	40,00	40.28
Chlore..	14,00	14,26	14.28	14,20
Brôme..	32,47	34,96	32,36	32.29
Hydrog..	2,40	2,42	2,40	2,43
Azote...	»	»	»	»

	Calc.	
Platine.....	1233	39.77
Chlore.....	443	14.19
Brôme.....	1000	32,25
Azote.....	350	11,29
Hydrogène.....	75	2.41
	3101	99,91

(RAEWSKY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXII, p. 297.)

CHLOROCAMPHÈNE. $C^{24}H^{12}Cl^4$

	Tr.		Calc.
Hydrogène.....	4,78	4,81	4,51
Carbone.....	44,28	44,24	44,35
Chlore.....	50,94	50,95	51,14
	100,00	100,00	100,00

(DEVILLE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXV, p. 58.)

CHLOROCARBÉTHAMATE D'AMMONIAQUE.

$C^{10}Cl^7H^{12}Az^2O^9$.

	Calc.		Tr.
Carbone.....	750	13,85	13,49
Chlore.....	3097	57,11	56,82
Hydrogène.....	150	2,84	2,88
Azote.....	525	9,68	9,72
Oxygène.....	900	16,52	17,09
	5422	100,00	100,00

(MALAGUTI, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XVI, p. 39.)

CHLOROCARBÉTHAMIDE.

$C^{10}H^6Cl^7Az^2O^2$.

	Tr.	Calc.	
Carbone.....	15,41	750	15,79
Hydrogène.....	1,65	75	1,57
Chlore.....	64,97	3097	65.24
Azote.....	11,82	525	11,05
Oxygène.....	6,15	300	6,35
	100,00	4747	100,00

(MALAGUTI, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XVI, p. 37.)

CHLOROCINNOSE. $C^{18}H^4Cl^6O^4$

	Tr.		
Carbone...	39,9	39.9	1377
Hydrogène.	1,9	1.8	50
Oxygène...	5,4	5.7	200
Chlore.....	52.8	52,6	1770
	100,0	100,0	3397

(DUMAS et PÉLIGOT, *Ann. de Ch. et de* p. 318.)

CHLOROCUMINOL. $C^{20}H^{12}Cl^2$.

		Tr.
Carbone.....	60,15	59,8
Hydrogène.....	6,19	6,0
Chlore.....	33,96	»

Carbone.....	150
Hydrogène.....	15
Chlore.....	88
	253

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e sé p. 347.)

CHLOROCYANATE D'AMMOI

Chlorure de cyanogène....	772.
Ammoniaque.....	428.
	1201,

(BINEAU, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI

CHLORODRACONYLE. $C^{32}H^{11}$

	Calc.	
Carbone.....	2400	43
Hydrogène.....	188	3
Oxygène.....	300	
Chlore.....	2652	
	5540	

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 20.)

CHLOROFORME. C^2HCl^3.

	Tr.	
Carbone.....	10,25	10,24
Hydrogène....	0.96	0,83
Chlore.....	88.79	88.93
	100,00	100,00

(DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXII

CHLOROGINATE DE PLOMI

Acide.....	1
Oxyde.....	9
	4

(PAYEN.)

ROGINATE DE POTASSE ET CAFÉINE.

ie	50,74
gène	5,38
	9,12
	7,50

GINATE DE POTASSE ET DE CAFÉINE.

chloroginique	63,5
	7,5
	29,0
	100,0

C. R., t. XXIII.)

RO-HÉLICINE.

e	49,02
gène	4,90
	11,02
ie	35,06
	100,00

Ann. de Ch. et de Ph., 3e série, t. XIV, .)

O-IODATE DE POTASSE.

e de potassium	0,7806
de potasse	4,0887
	4,8693

s, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIII, p. 124.)

O-IODURE DE MERCURE.

ire de mercure	97,88
	2,12
	100,00

ne, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIII, p. 111.)

OMÉLANE. Voy. CRONSTEDTITE.

OMENTHÈNE. $C^{20}H^{17}Cl$.

	1530	69,91
ne	212	9,77
	442	20,32
	2184	100,00

, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXII, p. 97.)

OMENTHÈNE. $C^{20}H^{15}Cl^{3}$.

	1530	39,18
ne	162	3,15
	2213	57,67
	3905	100,00

. de Dumas, t. VII. p. 244.)

CHLORONAPHTALASE.

$C^{40}H^{11}Cl^{5}+HCl$.

	Calc.		Tr.
Carbone	1528,74	67	67,81
Hydrogène	93,60	4	3.86
Chlore	663.90	29	28.33
	2286,24	100	100,00

(LAURENT.)

CHLORONAPHTALÈSE. $C^{20}H^{6}Cl^{8}$.

	Calc.		Tr.
Carbone	1528,74	61,4	61,60
Hydrogène	74,88	3,0	3,00
Chlore	885,28	35,6	35,40
	2488,90	100,0	100,00

(LAURENT.)

CHLORONAPHTALISE. $C^{20}H^{7}Cl^{5}$.

	Calc.		Tr.
Carbone	1528,40	52,30	52,32
Hydrogène	62,40	2,14	2,25
Chlore	1327,92	45,56	45,43
	2918,72	100,00	100,00

(LAURENT.)

CHLORONAPHTALOSE. $C^{20}H^{4}Cl^{4}$.

	Calc.		Tr.
Carbone	1528,74	45,64	45,40
Hydrogène	49,92	1,49	1,50
Chlore	1770,60	52,87	54,40
	3349,26	100,00	100,00

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIX, p. 215.)

CHLORONICÉATE D'ARGENT.

$C^{18}H^{4}ClO^{3},AgO$.

	Tr.		Calc.	
Carbone	29,22	29,19	72	28,68
Hydrogène	2,08	2,03	4	1,59
Chlore	»	»	35	13,94
Argent	43,31	43,11	108	43,02
Oxygène	»	»	32	12,77
			251	100,00

(SAINT-ÉVRE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXV, p. 490.)

CHLORONICINE. $C^{10}H^{6}ClAz$.

	Tr.	Calc.	
Carbone	51,54	60	52,18
Hydrogène	5,61	6	5,21
Chlore	29,58	35	30,43
Azote	13,39	14	12,18
	100,12	115	100,00

(SAINT-ÉVRE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXV, p. 503.)

CHLOROPALE. Voy. HISINGÉRITE.

CHLOROPHÆITE.

Silice	32,85
Protoxyde de fer	22,08
Magnésie	3,44
Eau	41,63
	100,00

(FORCHAMMER, *Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 756.)

CHLOROPHANE. Voy. CHAUX FLUATÉE.

CHLOROPHÉNISATE D'ARGENT.

$C^{12}H^6Cl^3O^2Az$.

	Tr.	Calc.	
Carbone	34,04	917	34,04
Hydrogène	2,50	75	2,70
Chlore	49,83	1328	49,20
Oxygène	6,46	200	7,53
Azote	7,20	177	6,56
	100,00	2697	100,00

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. III, p. 210.)

CHLOROPHÉNISATE DE BARYTE.

$C^{12}H^5Cl^3O^2,BaO$.

	Calc.		Tr.
Acide	2482,40	72,19	72,04
Base	956,88	27,81	27,99
	3439,28	100,00	100,00

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIII, p. 31.)

CHLOROPHÉNISE. $C^{12}H^6Cl^6$.

Carbone	917,16	25,16	24,967
Hydrogène	75,00	2,06	2,285
Chlore	2655,84	72,78	72,748
	3648,00	100,00	100,000

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIII, p. 42.)

CHLOROPHÉNYLE. $C^8H^2Cl^2O$.

	Calc.		Tr.
Carbone	611,36	37,3	37,2
Hydrogène	37,00	2,2	1,9
Chlore	885,20	54,2	54,3
Oxygène	100,00	6,3	6,6
	1633,56	100,0	100,0

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, p. 316.)

CHLORO-PHOSPHURES D'AM QUE.

PROTOCHLOROPHOSPHURE.

Chloride phosphoreux	
Ammoniaque	

(ROSE, *Tr. de Ch.* de Berzelius.)

PERCHLOROPHOSPHURE.

Chloride	
Ammoniaque	

(ROSE, *T. de Ch.* de Berzelius.)

CHLORO-PHOSPHURE DE S

PCl^5S.

Chlore	
Phosphore	
Soufre	

(SÉRULLAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XI

CHLOROPHYLLE $C^{18}H^9AzO^3$.

	Tr.
Carbone	54,81
Hydrogène	4,82
Nitrogène	6,88
Oxygène	33,49

(MULDER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 184

CHLOROPHYLLITE. Variété de

Silice	
Phosphate d'alumine	
Magnésie	
Protoxyde de fer	
Protoxyde de manganèse	
Eau	
Potasse et perte	

(WITTENEY, *T. de Min.* par Dufrénoy, t

Voy. SERPENTINE.

CHLOROPLATINATE D'AM QUE.

Deutochlorure de platine	
Sel ammoniac	

CHLOROPLATINATE DE BA

Deutochlorure de platine	
Chlorure de baryum	
Eau	

(*Tr. des Essais* de Berthier.)

PLATINATE D'ANISIDINE))UE. $C^{14}H^{8}Az^{2}O^{6}, ClH, PtCl^{2}$.

	Tr.	Calc.	
.....	22,34	22,45	84,0
).....	2,61	2,41	9,0
.....	»	28,46	106,5
.....	26,25	26,37	98,7
.....	»	7,48	28,0
.....	»	12,83	48,0
		100,00	374,2

Ann. de Ch. et de Ph., 3e série, t. XXVII,

PLATINATE DE CHLORHY- DE BRUCINE.

$C^{46}H^{26}Az^{2}O^{7}PtCl^{3}$.

	Calc.		Tr.
.....	3363,1	46,05	»
).....	324,4	4,45	»
.....	354,1	4,85	»
.....	700,0	9,59	»
.....	1233,3	16,88	16,59
.....	1328,0	18,18	»
	7302,9	100,00	

d., t. VII, p. 361.)

PLATINATE DE CHLORHY- D'HARMALINE.

$C^{24}H^{14}Az^{4}OPtCl^{5}$.

	Calc.		Tr.
.....	1834,4	36,54	»
).....	174,7	3,48	»
.....	354,1	7,05	»
.....	100,0	1,99	»
.....	1233,3	24,54	24,52
.....	1328,0	26,43	»
	5024,5	100,00	

APP et WILL, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 363.)

PLATINATE DE CINCHO- ICHLORÉE. Bisel.

$Az^{2}O^{2} + H^{2}Cl^{2} + Cl^{4}Pt^{2} + H^{2}O^{2}$.

	Tr.	Calc.	
e bichlorée.	»	363	»
rhydrique .	»	215	»
.....	25,00	197	24,84
.....	2,40	18	2,27
		793	

Ann. de Ch. et de Ph., 3e série, t. XXIV,

CHLOROPLATINATE DE CONINE.

$C^{16}H^{17}AzCl^{3}Pt$.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carb. .	1213,60	28,99	29,14	29,09
Hydr. .	212,15	5,00	5,09	5,02
Azote.	177,04	4,60	4,25	4,55
Chlore.	1328,00	31,99	31,90	31,92
Platine	1233,50	29,42	29,62	29,42
	4164,29	100,00	100,00	100,00

(1) (3) Calculé. — (2) (4) Trouvé.

(ORTIGOSA, *R. sc. et ind.*, t. XI, p. 57.)

CHLOROPLATINATE DE FER.

Deutochlorure de platine.....	59,05
Protochlorure de fer.....	21,98
Eau.....	18,97
	100,00

(*Tr. des Essais* de Berthier, t. II, p. 940.)

CHLOROPLATINATE DE NICOTINE.

$C^{10}H^{9}AzCl^{3}Pt$.

	Tr.	Calc.	
Carbone.....	21,14	758,54	21,02
Hydrogène.....	3,14	112,34	3,12
Azote.....	4,74	177,04	4,90
Chlore.....	36,87	1327,95	36,79
Platine.....	34,11	1233,50	34,17
	100,00	3609,34	100,00

(ORTIGOSA, *R. sc. et ind.*, t. VIII, p. 213.)

CHLOROPLATINATE DE POTAS- SIUM.

Deutochlorure de platine.....	69,42
Chlorure de potassium.....	30,56
	99,98

(*T. des Essais* de Berthier.)

CHLOROPLATINATE DE QUININE.

$C^{40}H^{26}Az^{2}O^{4}Pt^{2}Cl^{6} + 2HO$.

Carbone	3000,0	32,48
Hydrogène	325,0	3,51
Azote	350,0	3,78
Oxygène.....	400,0	4,32
Platine	2467,0	26,69
Chlore.....	2700,0	29,22
	9242,0	100,00

(GERHARDT.)

CHLOROPLATINATE DE QUINOLÉINE. $C^{38}H^{20}Az^2Cl^6Pt^2$

	Calc.		Tr.	
Carbone	2850,0	32.98	32,46	32,54
Hydrog.	275,0	3,18	3,14	3,28
Azote	350,0	4,06	»	»
Chlore	2700,0	31,24	»	»
Oxygène	»	»	28,08	27,69
Platine	2466.0	28.54	»	»
	8641,0	100,00		

(Gerhardt, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 200.)

CHLOROPLATINATE DE SODIUM.

Deutochlorure de platine	74,1
Chlorure de sodium	25.9
	100,0

CHLOROPLATINATE DE STRONTIUM.

Deutochlorure de platine	52,64
Chlorure de strontium	24,81
Eau	22.55
	100,00

(*T. des Essais* par Berthier.)

CHLOROPLATINATE DE STRYCHNINE. $C^{44}H^{42}Az^2O^4 + HCl,PtCl^2$.

	Calc.		Tr.
Carbone	3300,0	47,50	47,34
Hydrogène	312,5	4,50	4,50
Azote	350,0	5,04	»
Oxygène	400,0	5,77	»
Chlore	1350,0	19,43	»
Platine	1233.5	17,76	17,85
	6946,0	100,00	

(Gerhardt, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 196.)

CHLORORCÉINE. $C^{18}H^{10}O^5,AzO^5,Cl^2$.

	Tr.		Calc.
Carbone	40,35	39,82	40,66
Hydrogène	4,38	4,31	3,72
Acide nitrique	28,27	29.87	29.07
Chlore	27 00	26,00	26,35
	100,00	100,00	

(Kane, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. II, p. 153.)

CHLOROSALIGÉNINE.

Carbone	52,81	52,68
Hydrogène	4,64	4,64
Chlore	22.34	22,34
Oxygène	20.21	20,34
	100,00	100,00

(Piria, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XIV, p. 285.)

CHLOROSAMIDE. $C^{14}H^8O^2Az\frac{1}{3}Cl$.

	Tr.	
Carbone	56,17	5
Hydrogène	3,23	
Oxygène, Azote, Chlore	40,60	
	100,00	10

(Piria, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIX, p. 311.)

CHLOROSATINASATE D'ARGEN

	Tr.	Calc.
Chlorosatinase	»	2269
Eau	»	112
Oxyde d'argent	37,5	1451
		3832

(Laurent, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, p. 380.)

CHLOROSPINELLE. Voy. Spinelle

CHLOROSUCCATE D'ARGENT.

$C^8Cl^3HO^3,AgO$.

	Tr.	Calc.
Carbone	12,60	450,00
Hydrogène	0,56	12,50
Argent	39,09	1351,60
Chlore	47,75	1327,80
Oxygène		300,00
	100,00	3441,90

(Malaguti, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, p. 70.)

CHLOROSULFOQUINONE.

$C^{24}H^6S^4ClO^8$.

	Tr.
Carbone	47,26
Hydrogène	1,83
Soufre	18,28
Chlore	8,92
Oxygène	23,71

(Woehler, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846.)

CHLORO-SULFURE D'AMMONIA

Chlorure de soufre	
Ammoniaque	

(Rose, *T. de Ch.* de Berzelius.)

CHLORO-SULFURE DE MERCU

Mercure	
Chlore	
Soufre	

(Rose, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XI., p. 47.)

ʼTÉRÉBÈNES.

ıOTÉRÉBÈNE. $C^{20}H^{14}Cl^{2}$.

	Tr.		Calc.
ıe.....	2,94	2,97	2,68
.....	27.63	27,84	27,36
.....	69,43	69.19	69,96
	100,00	100,00	100,00

ÉRÉBÈNE. $C^{20}H^{12}Cl^{4}$.

	Tr.		Calc.
ıe.....	4,67	4,79	4,51
.....	44,12	44,35	44.35
.....	51,21	50,86	51.14
	100,00	100,00	100,00

Ann. de Ch. et de Ph., t. LXXV, p. 49.)

VALÉROSATE D'ARGENT.

$C^{10}H^{8}Cl^{4}O^{3},AgO$.

	Tr.		Calc.	
..	17,0	»	765.2	17,6
e.	1,5	»	62,5	1,4
. }	49,9	»	{ 1768,0	40,7
. }			{ 400,0	9,3
..	31,6	31,5	1351,6	31,0
	100,0		4347,3	100,0

STASS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXIII,

XALOVINATE D'AMMONIA-

$^{8}H^{4}Cl^{6}AzO^{8}$.

Calc.		Tr.	
305,748	15,87	15,69	15,67
24,958	1,29	1,41	1,38
1106,625	57,46	57,44	»
88,518	4,59	4,42	»
400,000	20,79	»	»
1925,849	100,00		

XAMÉTHANE. $C^{4}HCl^{6}Az\frac{1}{2}O^{3}$.

Calc.		Tr.	
305,748	16,86	17,15	16,80
12,479	00,68	»	0,71
1106,625	61,02	60,64	60,94
88,518	4,88	»	»
300,000	16,56	4,84	»
1813,370	100,00		

, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXIV, p. 307.)

CHLOROXÉTHOSE. $C^{4}Cl^{3}O$.

	Tr.	Calc.	
Carbone.....	17,180	300	17,36
Chlore.....	76,625	1327	76.62
Oxygène.....	6,195	100	6.02
	100,000	1727	100,00

(MALAGUTI, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XVI, p. 21.)

CHLOROXYDE DE PHOSPHORE.

$PhCl^{3}O^{2}$.

	Tr.	Calc.	
Phosphore.....	20,12	100.0	20,75
Chlore.....	68,43	1327,8	68,87
Oxygène.....	»	200,0	10,38
		1927,8	100,00

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXIII, p. 331.)

CHLORURE D'ALUMINIUM. $Al^{2}Cl^{3}$.

Aluminium.....	171,66	20,56
Chlore.....	663.96	79,44
	835,62	100,00

HYDROCHLORATE D'ALUMINE.

Acide.....	29,8	52,11
Base.....	30,0	47,89
Eau.....	40,2	»
	100,0	100,00

(BUCHOLZ, *Syst. de Ch.* de Thomson, t. II, p. 271.)

CHLORURE D'ALUMINIUM ET AMMONIAQUE. $Al^{2}Cl^{3},3AzH^{3}$.

	Tr.	Calc.
Chlorure d'aluminium...	72,359	72,202
Ammoniaqne.....	27,641	27,798
	100,000	100,000

(PERSOZ, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIV, p. 319.)

CHLORURE AMIDOMERCURIQUE ET SULFURIQUE.

$2(SO^{3},HgO)+ClAzH^{4}+ClHg$.

	Tr.	Calc.
Acide sulfurique.....	18.1560	16,41
Mercure.....	60,7150	62,13
Chlore.....	13,2331	14,48
Ammoniaque.....	4,2719	3,71
Oxygène.....	3.6240	3,27
	100,0000	100,00

(KOSMANN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXVII, p. 239.)

CHLORURE D'AMYLE. Voy. CHLORHYDRATE D'AMYLÈNE.

CHLORURE D'ANISYLE. $C^{16}H^{7}ClO^{4}$.

	Tr.		Calc.	
Carbone	56,13	56,09	1200,0	56,33
Hydrog.	4,26	4,28	87,5	4,10
Chlore..	20,95	21,04	442,6	20,78
Oxygèn.	»	»	400,0	18,79
			2130,1	100,00

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXIII, p. 352.)

CHLORURES D'ANTIMOINE.

PROTOCHLORURE D'ANTIMOINE. $SbCl^{3}$.

Syn. : *Beurre d'antimoine.*

Antimoine.....	806,4	54,85	100,00
Chlore.....	663,9	45,15	82,22
	1470,3	100,00	

PERCHLORURE D'ANTIMOINE. $SbCl^{5}$.

Antimoine.....	806,4	42,15	100,00
Chlore.....	1106,5	57,85	137,04
	1912,9	100,00	

(H. ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIX, p. 242.)

PROTOCHLORURE D'ANTIMOINE ET CHLORHYDRATE D'AMMONIAQUE. $SbCl^{3},AzH^{3},HCl$.

	Calc.		Tr.
Chlore.....	1106,50	51,7	50,8
Antimoine.....	806,40	37,7	37,5
Hydrogène.....	12,48	10,5	11,7
Ammoniaque ...	212,44		
	2137,82	99,9	100,0

(JAQUELAIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, p. 129.)

PERCHLORURE D'ANTIMOINE ET AMMONIAQUE.

$SbCl^{5},6AzH^{3}$.

	Tr.	
Chlorure d'antimoine ...	73,892	74,008
Ammoniaque.....	26,108	25,992
	100,000	100,000

	Tr.	Calc.
Chlorure d'antimoine	73,950	74,8
Ammoniaque.....	26,050	25,2
	100,000	100,0

(PERSOZ, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIV, p. 322.)

CHLORURE D'ANTIMOINE SOUFRE.

Antimoine.....
Soufre.....
Chlore.....

(ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXX, p.

CHLORURE D'ANTIMOINE POTASSIUM. $SbCl^{5},2K$.

	Calc.	
Chlore.....	1106,5	46
Antimoine.....	806,4	33
Potassium.....	489,9	20
	2402,8	99

(JAQUELAIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. L

CHLORURE D'ARGENT. AgCl

Syn. : *Argent corné.*

Argent.....	1351,6	75,33
Chlore.....	442,6	24,67
	1794,2	100,00

Ou selon l'ancienne théorie.

Oxyde d'argent	80,903
Acide muriatique.....	19,097
	100,000

(BÉRARD, *Ann. de Ch.*, t. LXXI, p. 66. — *Id.*, t. LXXVIII, p. 114.)

Voy. ARGENT CHLORURÉ.

CHLORURE D'ARGENT ET AMMONIAQ

Chlorure d'argent.....
Ammoniaque.....

(ERDMANN et MARCHAND, *R. sc. et in* p. 419.).

CHLORURE D'ARSENIC. As(

Arsenic.....	470,3
Chlore.....	663,7
	1134,0

CHLORURE D'ARSENIC ET AMMONIA(

$AsCl^{3},2AzH^{3}$.

	Tr.
Chlorure d'arsenic.....	84,086
Ammoniaque.....	15,914
	100,000

(PERSOZ, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIV,

RE D'ARSENIC AMMONIA-

.....	44,02	43,63
.....	31,16	30,89
ique.....	24,82	25,48
	100,00	100,00

R. sc. et ind., t. VII, p. 218.)

RE D'ARSENIC ET DE SOU-

.....	63,10
.....	13,98
.....	22,92
	100,00

n. de Ch. et de Ph., t. LXX, p. 300.)

RE D'ARSENIC ET DE MER- Hg^2ClAs.

	Tr.	Calc.
.....	64,11	64,67
.....	11,76	11,32
.....	23,50	24,01

, Rapp. ann. de Berzelius, 1841.)

RE D'AZOTE.

	En volumes.
.....	20
.....	80
	100

AVY, Syst. de Ch. de Thomson, t. I,

D'AZOTE. $AzCl^3$.

	Tr.	Calc.	
.....	10,7	175	11,6
.....	89,3	1328	88,4
	100,0	1503	100,0

nn. de Ch. et de Ph., 3e série, t. XV,

RE DE BARYUM. BaCl.

.....	= 856,93	66,94
.....	= 442,64	33,06
	1299,57	100,00

, Ann. de Ch., t. LXXVIII, p. 3.)

DE BARYUM.

iatique.....	23,349
.....	61,852
.....	14,799
	100,000

, Ann. de Ch., t. LXXXII, p. 118. — Ch. et de Ph., t. XI, p. 113.)

CHLORURE DE BARYTE.

Hydrate de baryte.....	70,72
Chlore.....	29,28
	100,00

(GROUVELLE, Ann. de Ch. et de Ph., t. XVII, p. 38.)

CHLORURE DE BENZILE. $C^{28}H^{11}ClO^4$.

	Tr.		
Carbone.....	68,36	68,41	»
Hydrogène.....	4,38	4,58	»
Chlore.....	»	»	14

	Calc.	
Carbone.....	2100,0	68,18
Hydrogène.....	137,5	4,46
Chlore.....	442,6	14,35
Oxygène.....	400,0	13,01
	3080,1	100,00

(CAHOURS, Ann. de Ch. et de Ph., 3e série, t. XXIII, p. 350.)

CHLORURE DE BENZOLE. $C^{12}H^6Cl^6$.

Syn. : *Chlorure de benzine; hydrochlorate de chlorobenzine.*

Carbone.....	917,220	25,16
Hydrogène.....	74,877	2,06
Chlore.....	2655,900	72,78
	3647,997	100,00

(MITSCHERLICH, T. de Ch. org. de Liebig, t. I, p. 263.)

CHLORURE DE BENZOYLE.

$C^{14}H^5O^2,Cl$.

	Tr.	Calc.	
Carbone.....	60,83	107,018	60,02
Hydrogène....	3,74	6,239	3,51
Oxygène.....	11,01	20,000	11,55
Chlore.....	24,42	44,265	24,92
	100,00	177,522	100,00

(WOEHLER et LIEBIG, Ann. de Ch. et de Ph., t. LI, p. 289.)

CHLORURE DE BENZOYLE ET ACIDE AZOTIQUE.

$C^{14}H^4ClAzO^6$.

	Tr.		Calc.	
Carbone	44,94	44,78	1050,0	45,25
Hydrog.	2,46	2,27	50,0	2,15
Chlore..	18,40	»	442,6	19,08
Azote..	»	7,39	177,0	7,63
Oxygène	»	»	600,0	25,89
			2319,6	100,00

(CAHOURS, Ann. de Ch. et de Ph., 3e série, t. XXIII. p. 340.)

CHLORURE DE BICARBURE D'HYDROGÈNE. $C^6H^3Cl^3$.

Carbone	229,56	25,16
Hydrogène	18,76	2,06
Chlore	663.90	72,78
	912,22	100,00

(*T. de Ch.* de Dumas, t. V, p. 655.)

CHLORURE DE BISMUTH.

Chlore	33,6
Bismuth	66,4
	100,0

(John Davy, Heintz, *R. sc. et ind.*, t. XX, p. 323.)

Chlorure de bismuth et chlorhydrate d'ammoniaque. $BiCl^3,AzH^3,HCl$.

	Calc.		Tr.
Chlore	1106,50	41,5	41,89
Bismuth	1330,30	49,9	49,78
Hydrogène	12,48	8,5	8,33
Ammoniaque	214.44		
	2663,72	99,9	100,00

(Jaquelain, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, p. 128.)

CHLORURE DE BISMUTH ET DE POTASSIUM. $BiCl^3K,2HO$.

	Calc.		Tr.
Chlore	1106,50	35,10	34.84
Bismuth	1330,30	42.20	41,70
Potassium	489,90	15,54	15,22
Eau	224,96	7.16	8.24
	3151,66	100,00	100,00

(Jaquelain.)

CHLORURE DE BISMUTH ET DE SODIUM. $NaBiCl^3,3HO$.

	Calc.		Tr.
Chlore	1106,5	36,1	35,8
Bismuth	1330,3	43,4	43,5
Sodium	290,9	9,2	9,8
Eau	337,4	11,3	10,9
	3065,1	100,0	100,0

(Jaquelain, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, p. 227.)

CHLORURE DE BORE. BCl^3.

Bore	67,99	9,29
Chlore	663,96	90,71
	731,95	100,00

CHLORURE DE BROME. $BrCl^3$.

Chlore	69,35
Brôme	30.65
	100,00

CHLORURE DE BROMÉCHLO[illegible]TISE. $C^{20}H^8Cl^{15}Br^2$.

	Calc.	
Carbone	1500,0	26,2
Hydrogène	62,5	1,1
Chlore	2213,0	38,6
Brôme	1956.0	34,1
	5731,5	100,0

(Laurent.)

CHLORURE DE BRONAPHTA[illegible]

$C^{20}H^7BrCl^8$.

	Calc.	
Carbone	1500.0	43,[illegible]
Hydrogène	87,5	2,[illegible]
Brôme	978.0	»
Chlore	884,5	»
	3450,0	

(Laurent.)

CHLORURE DE BRONAPHTÈ[illegible]

$C^{20}H^6Cl^{15}Br^2$.

	Calc.			Tr.
Carbone	1500	26,1	26,36	26,[illegible]
Hydrog.	75	1,3	1,48	»
Chlore	2213	38,5	»	»
Brôme	1956	34,1	»	»
	5744	100,0		

(Laurent, *R. sc. et ind.*, t. XIII, p. 585.)

CHLORURE DE CACODYLE.

C^4H^6AsCl.

	Tr.	
Carbone	17,83	17,57
Hydrogène	4,37	4,34
Arsenic	»	»
Chlore	22,90	»

(Bunsen, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e sé[illegible] p. 189.)

CHLORURE DOUBLE DE CAC[illegible] ET DE CUIVRE. $C^4H^6AsClCu^2$

		Tr.
Carbone	9,68	9,74
Hydrogène	2,62	2,58
Arsenic	»	»
Chlore	12,44	»
Protochlorure de cuivre	40,49	»

(Bunsen.)

RE DE CACOPLATYLE.

$C^4H^7AsPtClO^6$.

	Tr.		Calc.
9,44	9.49	305,7	9.52
2,70	2,75	87,4	2.73
»	29,54	940,0	29.29
»	37,98	1233,3	38,34
3,48	13,85	442,6	13,79
»	6,39	200.0	6,32
	100,00	3209,0	99,99

sc. et ind., t. IX, p. 308.)

IE DE CADMIUM.

.....	38,61
.....	61,39
	100,00

, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XI, p. 81.)

E DE CALCIUM. CaCl.

.....	256,03	36,65
.....	442.64	63,35
	698,67	100,00

, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. IX, p. 30.)

: CALCIUM ET ACÉTATE DE CHAUX.

chaux	0,354
calcium.....	0,248
.....	0,398
	1,000

: CALCIUM ET OXALATE DE CHAUX.

chaux	0,351
calcium.....	0,304
.....	0,345
	1,000

t. *min.*, p. 164.)

E DE CAMPHÈNE.

.....	58,0
.....	7,5
.....	34.5
	100,0

m. de Ch. et de Ph., t. LXVI, p. 211.)

E DE CAMPHRE.

$C^{40}H^{28}O^4Cl^7$.

		Tr.	Calc.
.....	44,09	43,60	44,52
.....	4,33	4,21	4,54
.....	4,90	5,51	5,82
.....	46,68	46,68	45,12
	100,00	100,00	100,00

. *et ind.*, t. IX, p. 184.)

CHLORURES DE CARBONE.

PROTOCHLORURE. CCl.

Chlore.....	221,32	85,50
Carbone.....	37,66	14,50
	258,98	100,00

(FARADAY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVI, p. 83.)

SESQUICHLORURE. C^2Cl^3.

	(a)	(b)	(c)
Chlore.....	663,96	89,04	90,00
Carbone.....	75,33	10,03	10,00
	739,29	99,04	100,00

(a) PHILLIPS et FARADAY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVIII, p. 272. — (b) LEBLANC, *id.*, 3e série, t. X, p. 204. — (c) MALAGUTI, *id.*, t. XVI, p. 14.

BICHLORURE. C^2Cl^4.

Carbone	153,04	8,0
Chlore.....	1770,56	92,6
	1923,60	100,0

(DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXIII, p. 96.)

SOUS-CHLORURE. C^2Cl.

Carbone	76,44	25,67
Chlore.....	221,32	74,33
	297,76	100,00

(REGNAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXX, p. 107.)

CHLORURE. C^4Cl^6.

	Tr.		Calc.	
Carb.	12,1565	11,73	152,875	12.13
Chlore	88.1800	88,18	1106,625	87,87
	100,3365	99,91	1259,500	100,00

(LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIX, p. 168.)

SURCHLORIDE CARBONIQUE.

	Tr.	Calc.
Carbone	7,86	7,95
Chlore.....	92,14	92,05
	100,00	100,00

(REGNAULT, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1841.)

CHLORURE DE CÉRIUM. CeCl.

Cérium.....	574,696	56,5	100,00
Chlore.....	»	43,5	88,53
		100,0	

(HISINGER, *Ann. de Ch.*, t. XCIV, p. 110.)

CHLORURE DE CÉTYLE. $C^{32}H^{33},HCl$.

	Tr.		Calc.
Carbone	74,3	73,67	74,1
Hydrogène	12,2	12,32	12.4
Chlore	13,5	14,01	13,5
	100,0	100,00	100,0

(Dumas et Péligot, *T. de Ch. org.* de Liebig, t. I, p. 590.)

CHLORURE DE CHAUX du commerce.

Chlore	27,12
Chaux combinée avec le chlore	21,84
Chaux non combinée	27,98
Eau et impuretés	23,06
	100,00

(Th. Thomson, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. X, p. 425.)

Sous-chlorure de chaux.

Hydrate de chaux	67,914
Chlore	32,086
	100,000

Chlorure neutre de chaux.

Hydrate de chaux	51,416
Chlore	48,584
	100,000

(Grouvelle, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVII, p. 38.)

CHLORURE DE CHLORONAPHTALÈSE. $C^{20}H^{6}Cl^{10}$.

	Calc.		Tr.
Carbone	1528,74	25,4	26,61
Hydrogène	74,88	1,2	1,27
Chlore	4426,40	73,4	72,12
	6030,02	100,0	100,00

(Laurent, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIX, p. 211.)

CHLORURE DE CHLONAPHTASE. $C^{20}H^{7}Cl^{9}$.

	Calc.		Tr.
Carbone	1500,0	39,47	39,40
Hydrogène	87,5	2,30	2,30
Chlore	2213,0	58,23	58,38
	3800,5	100,00	100,08

(Laurent, *R. sc. et ind.*, t. XIII, p. 81.)

CHLORURE DE CHLOSTIBASE. $C^{20}H^{11}Cl^{5}$.

	Calc.		Tr.
Carbone	2100	58,90	59,27
Hydrogène	138	3,85	3,90
Chlore	1328	37,25	36,83
	3566	100,00	100,00

(Laurent, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 380.)

CHLORURE DE CHONDRINE. $C^{16}H^{26}Az^{4}O^{14}Cl$.

	Tr.
Carbone	46,11
Hydrogène	6,09
Nitrogène	13,71
Oxygène	26,88
Chlore	7,21
	100,00

(Schroeder, *R. sc. et ind.*, 2e série, t. II

CHLORURES DE CHROME.

Protochlorure. $Cr^{2}Cl^{3}$.

Chrôme	352	34
Chlore	663	65
	1015	100

Perchlorure, $CrCl^{3}$.

Chrôme	352	20,1
Chlore	1326	79,[illegible]
	1678	100,[illegible]

Chlorure de chrôme et ammoni

$Cr^{2}Cl^{3},4AzH^{3}$.

	Tr.
Chlorure de chrôme	79,102
Ammoniaque	20.898
	100,000

(Persoz, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. CCC

CHLORURE DE CINNAMYLI

$C^{18}H^{7}ClO^{2}$.

	Tr.		
Carbone	64,60	64,54	1350,
Hydrog.	4,05	3.93	87.
Chlore.	21,60	21,20	442
Oxygène	»	»	200
			2080,

(Cahours, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e se p. 343.)

CHLORURE DE CITRÈNE.

Carbone	
Hydrogène	
Chlore	

(Laurent, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. L

CHLORURE DE COBALT. C

Cobalt	369	45
Chlore	442	54
	811	100

(*Tr. des Essais* de Berthier, t. II, p.

RES DE CUIVRE.

RURE. Cu^2Cl.

.....	395,6	64,13	100,00
.....	221,3	35,87	55,93
	616,9	100,00	

RURE. CuCl.

.....	395,6	47,1	100,00
.....	442,6	52,9	11,86
	838,2	100,0	

Ann. de Ch., t. LXXVIII, p. 118.)

DE CUIVRE.

cuivre.....	71
iatique.....	11
.....	18
	100

m. de Ch., t. XLV, p. 15.)

DE CUIVRE ET D'AMMONIUM.

.....	51,03	51,08
.....	23,35	22,83
n	13,20	13,10
.....	12,09	12,99
	99,67	100,00

ipert. de Ch. sc. et ind., t. II, p. 45.)

DE CUIVRE ET D'AMMONIUM.

té. $CuCl,2AzH^3,HO$.

	Calc.		Tr.
.....	35,42	32,11	32,19
.....	31,60	28,65	28,73
que	31,28	31,08	28,83
.....	9,00	8,16	10,25
	110,30	100,00	100,00

. de Ch. et de Ph., t. LXXII, p. 275.)

CUIVRIQUE ET SULFURE MERCU-

yoneux.....	5,01
.....	13,09
.....	9,13
.....	16,02
.....	57,01

ERG, Rapp. ann. de Berzelius, 1845.)

DE CUIVRE ET DE POTASSIUM.

$CuCl^2,K,2HO$.

	Calc.		Tr.
.....	885,20	44,35	43,87
.....	395,60	19,82	19,81
.....	489,90	24,54	24,50
.....	224,96	11,27	11,82
	1995,66	99,98	100,00

, Ann. de Ch. et de Ph., t. LXVI, p. 131.)

CHLORURE DE CUMYLE.

$C^{20}H^{11}ClO^2$.

	Tr.		Calc.	
Carbone.	64,30	64,98	1500,0	65,79
Hydrog..	6,66	6,42	137,5	6,03
Oxygène.	»	22,18	200,0	8,77
Chlore...	»	»	442,6	19,41
			2280,1	100,00

(GERHARDT et CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. I, p. 83.)

CHLORURE DE CUMYLE.

Carbone.....	65,77	65,85	65,63
Hydrogène	6,35	6,18	5,98
Chlore.....	19,70	19,72	»

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXIII, p. 348.)

CHLORURES DE CYANOGÈNE.

PROTOCHLORURE. C^2Az,Cl.

Chlore.....	221,32	57,46
Cyanogène.....	163.85	42,54
	385,17	100,00

(LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVI, p. 48.)

PERCHLORURE. C^2AzCl^3.

Chlore	73,46
Cyanogène.....	26,54
	100,00

(SERULLAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVIII, p. 379.)

CHLORURE DE CYANOGÈNE ET ALCOOL.

	Tr.	Calc.
Carbone	35,314	35,185
Hydrogène.....	5,055	5,445
Nitrogène.....	10,350	10,365
Chlore.....	25,930	25,946
Oxygène.....	23,351	23,119
	100,000	100,000

(STENHOUSE, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1841.)

CHLORURES DE DECAHEXYLE.

PROTOCHLORURE. $C^5H^5Cl^2$.

	Tr.	Calc.
Carbone	61,40	61,4
Hydrogène.....	2,95	3,0
Chlore.....	35,65	35,6
	100,00	100,0

(*T. de Ch.* de Berzelius.)

PERCHLORURE. $C^2H^2Cl^3$.

	Tr.	Calc.
Carbone	35,66	35,80
Hydrogène	1,88	1,76
Chlore	62,46	62,44
	100,00	100,00

(LAURENT, *T. de Ch.* de Berzelius.)

CHLORURE DE DÉCAPENTYLE.

$C^{10}H^9Cl^3$.

	Tr.	Calc.
Carbone	52,32	52,30
Hydrogène	2,25	2,14
Chlore	45.43	45,56
	100,00	100,00

(*T. de Ch.* de Berzelius.)

CHLORURE DRACONYLIQUE.

$C^{32}H^{16}O^3Cl^7$.

	Calc.		Tr.
Carbone	2400	40,00	39,99
Hydrogène	200	3,33	3,50
Oxygène	300	»	»
Chlore	3100	»	»
	6000		

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 20.)

CHLORURE D'ÉLAÈNE. $C^{18}H^{18}Cl^2$.

	Tr.	Calc.
Carbone	55,64	55,4
Hydrogène	9,04	9,0
Chlore	35,00	35,6
	99,68	100,0

(FRÉMY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXV, p. 146.)

CHLORURES D'ÉTAIN.

PROTOCHLORURE. SnCl.

Syn. : *Sel d'étain.*

Étain	735	62,5	100
Chlore	442	37,5	61
	1177	100,0	

PROTOCHLORURE. Combinaison saline.

$SnCl,AzH^4Cl,HO$.

Protochlorure	1177	60,3
Hydrochlorate d'ammoniaque	668	34,1
Eau	112	5,6
	1957	100,0

BICHLORURE. $SnCl^2$.

Syn. : *Liqueur fumante de Libavius.*

Étain	735	45,5	100
Chlore	884	54,5	122
	1619	100,0	

CHLORURE DOUBLE. $SnCl^2,AzH^4Cl$.

Bichlorure d'étain	16
Hydrochlorate d'ammoniaque	6
	22

MURIATE DOUBLE DE PROTOXYDE D
D'AMMONIAQUE.

Protoxyde d'étain
Acide muriatique
Ammoniaque
Eau

(APJON, *Ann. des Mines*, 2e série, 1827, |

PERCHLORURE D'ÉTAIN ET ALCOOL

$2C^4H^5O+2HO+Sn^2Cl^3O$

	Tr.		
Carbone	14,21	14,29	48,
Hydrogène	3,62	3,90	12,
Oxygène	12,59	»	40,
Étain	36,87	36,69	117,
Chlore	»	32,89	106,
			323,

(LEWY, *C. R.*, t. XXI.)

CHLORURE D'ÉTAIN ET AMMONIAQUE

$SnCl^2,4AzH^3$.

	Tr.
Chlorure d'étain	79,556
Ammoniaque	20,444
	100,000

(PERSOZ, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIV,

PERCHLORURE D'ÉTAIN ET ÉTHER

$C^4H^5O,C^2O^3+SnCl^2$.

	Tr.		
Carbone	17,48	17,69	36,
Hydrogène	2,62	2,50	5,
Oxygène	16,27	16,09	32,
Étain	29,20	29,29	58,
Chlore	34,43	34,43	70,
	100,00	100,00	202,

(LEWY, *C. R.*, t. XXI.)

CHLORURE D'ÉTAIN ET HYDROGÈNE PH

$3SnCl^2,2H^3Ph$.

	Tr.		
Chlor. d'étain	90,67	92,97	94,
Hydr. phosph.	9.33	7,03	8,
	100,00	100,00	100,

(H. ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LI, p

UBLE D'ÉTAIN ET DE MERCURE.

Hg^2SnCl^4.

	Tr.	Calc.
.....	61,34	60,97
.....	47,38	47,94
.....	21,09	21,34

pp. ann. de Berzelius, 1841.)

TAIN ET DE POTASSIUM.

$SnKCl^3$.

	Calc.		Tr.
....	1327,8	52,04	54,85
....	735,0	28,79	28,67
....	489,9	19,19	19,42
	2552,7	99,99	99,94

nn. de Ch. et de Ph., t. LXVI, p. 130.)

IBLE D'ÉTAIN ET DE SOUFRE.

$SnCl^2 + 2SCl^2$.

	Tr.		Calc.
,21	19,52	20,73	19,38
,18	68,18	67,20	70,01
,61	12,30	12,07	10,61
,00	100,00	100,00	100,00

S DE FER.

E. $FeCl + 4HO$.

.....	339	43,5	100
.....	442	56,5	
.....	784	63,4	100
.....	450	36,6	
allisé..	1234		

Fe^2Cl^3.

.....	339	34	100,00
.....	663	66	195,61
	1002	100	

$Fe^2Cl^3,5HO$.

.....	26,86
.....	52,58
.....	20,56
	100,00

FER. $Fe^2Cl^3,12HO$.

	Tr.	Calc.
.....	20,586	20,224
.....	39,234	39,508
.....	40,180	40,268
	100,000	100,000

nn. de Berzelius, 1841.)

CHLORURE DE FER ET AMMONIAQUE.

Chloride de fer.....	91,00
Ammoniaque.....	9,00
	100,00

(H. ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LI, p. 31.)

CHLORURE DE GLUCINIUM. G^2Cl^3.

Chlore.....	86,72	88,26	87,63
Glucinium.....	13,28	11,74	12,37
	100,00	100,00	100,00

(AWDEJEW, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 322.)

CHHLORURE D'IODE. ICl^3.

Iode	783,35	41,45
Chlore.....	1106,60	58,55
	1889,95	100,00

CHLORURES D'IRIDIUM.

PROTOCHLORURE. IrCl.

Iridium.....	1233,26	73,59
Chlore.....	442,64	26,41
	1675,90	100,00

SESQUICHLORURE. Ir^2Cl^3.

Iridium.....	1233,26	65,0
Chlore.....	663,96	35,0
	1897,22	100,0

BICHLORURE. $IrCl^2$.

Iridium.....	1233,26	58,22
Chlore.....	885,28	41,78
	2118,54	100,00

CHLORURE D'IRIDIUM ET DE POTASSIUM.

Chlorure de potassium	32,20	31,8
Chlore.....	23,77	24,4
Iridium.....	44,03	43,8
	100,00	100,0

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XL, p. 150.)

CHLORURE DE LANTHANE.

Anhydre. LnCl.

	Tr.	Calc.	
Lanthane.....	57,45	600,0	57,54
Chlore.....	42,55	442,5	42,46
	100,00	1042,5	100,00

(HERMANN.)

CHLORURE DE LANTHANE. Sel cristallisé.

Chlorure lanthanique	66,67	67,1
Eau.....	33,33	32,9
	100,00	100,0

(HERMANN, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 231.)

CHLORURE DE LITHIUM. LCl.

Lithium.....	127,80	22,42
Chlore.....	442,64	77,58
	570,44	100,00

CHLORURE DE MAGNÉSIUM. MaCl.

Magnésium.....	158,36	26,36
Chlore.....	221,32	73,64
	379,68	100,00

(MURRAY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VI, p. 173.)

CHLORHYDRATE AMMONIACO-MAGNÉSIEN.

Hydrochlorate de magnésie.....	73
Hydrochlorate ammoniacal.....	27
	100

(FOURCROY, *Ann. de Ch.*, t. IV, p. 224.)

CHLORURES DE MANGANÈSE.

PROTOCHLORURE. MnCl.

Manganèse	355,887	44,56	100,0
Chlore	442,600	55,44	124,4
	798,487	100,00	

HYPERCHLORURE. Mn^2Cl^7.

Manganèse	355,887	69,85	100,0
Chlore	»	30,15	217,7
		100,00	

HYDROCHLORATE DE MANGANÈSE.

Oxydule.....	38,50
Acide	20,04
Eau.....	41,46
	100,00

(JOHN, *Journal des Mines*, octobre 1807, p. 276.)

CHLORURES DE MERCURE.

PROTOCHLORURE. Hg^2Cl.

Syn. : *Calomel.*

Mercure.....	1265,8	85,1	100,00
Chlore..... ...	221,3	14,9	17,23
	1487,1	100,0	

DEUTOCHLORURE. Hg^2Cl^2.

Syn. : *Sublimé corrosif.*

Mercure.....	1265,8	74,04
Chlore.....	442,6	25,96
	1708,4	100,00

CHLORURE DE MERCURE. Sublimé cor
commerce.

Acide hydrochlorique.....	
Oxyde de mercure au maximum...	
Perte attribuée au fer.....	

(BRAAMCAMP et SIQUEIRA-OLIVA, *Ann. de C*
p. 124.)

Voy. MERCURE CHLORURÉ.

CHLORURE DE MERCURE ET ALBUMINE

Alb.^{40},Cl.

	Tr.
Albumine.....	93,45
Bichlorure de mercure	6,55
	100,00

(LASSAIGNE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIV

CHLORURES DE MERCURE ET AMMONIA

Syn. : *Sel alembroth ; sel de la sag*

Deutochlor. de merc....	3446,90
Ammoniaque.....	244,57

(GROUVELLE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XV

HYDROCHLORATE MERCURIO-AMMONIAC

Acide hydrochlorique	
Oxyde de mercure.....	
Ammoniaque	

(FOURCROY, *Ann. de Ch.*, t. XIV, p. 51.)

HYDROCHLORATE MERCURIO-AMMONIAC

Mercure.....	
Chlore	
Ammoniaque.....	
Acide hydrochlorique.....	

(SOUBEIRAN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t
p. 277.)

ILORATE MERCURIO-AMMONIACAL.

HgO,AzH^3,HCl.

	(a)	(b)
de de mercure.....	82,41	89,23
hlorate d'ammon...	17,59	10,77
	100,00	100,00

ICHERLICH. — (b) SOUBEIRAN.

e Ch. et de Ph., t. XXXVI, p. 221.)

RURE DE MERCURE ET AMMONIAQUE.

$HgCl^e,8AzH^3$.

	Tr.			Calc.
e.	65,42	66,27	65,74	65,86
..	22.05	22.70	22,95	23.01
.	10.65	11,01	10,94	11,13
	98,12	99,98	99,63	100,00

Ann. de Ch. et de Ph., t. LXXII, p. 381.)

E DE MERCURE ET DE BARYUM.

	Tr.			Calc.
rure				
rcure.	64,74	16,77	65,73	17,03
e bar.	29,49	10.44	28,67	9,76
.....	9,77	»	5,60	»
	104,00		100,00	

RFF.)

E DE MERCURE ET DE CALCIUM.

	Tr.		Calc.
r. de merc.	85,60	85,52	84,24
de calcium.	6,47	6,37	6.89
.....	7,93	8.11	8,87
	100,00	100,00	100,00

RFF, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIV, p. 203.)

E DE MERCURE ET DE KYANOL.

	Tr.		Calc.
e....	14,197	910,250	14,448
ène .	»	87,357	1,387
....	»	177,040	2,811
....	20,356	1327,950	21,078
.....	60,630	3797,460	60,276
		6300,057	100,000

.)

CHLORURE DE MERCURE ET DE LEUKOL.

	Tr.	Calc.	
Carbone.....	26,492	1365,40	26,988
Hydrogène..	»	99,83	1,973
Azote.....	»	177,04	3,499
Chlore.....	17,568	885,30	17,500
Mercure.....	49,903	2531.65	50,040
		5059,22	100,000

(HOFMANN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. IX, p. 174.)

CHLORURE DE MERCURE ET DE MAGNÉSIUM.

	Tr.		Calc.
Perchlor. de merc.	81,35	80,81	81,50
Chlor. de magnésie	9,71	9,59	9,56
Eau.....	8,94	9,60	8,94
	100,00	100,00	100,00

(BONSDORFF, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIV, p. 205.)

CHLORURE DE MERCURE ET DE MANGANÈSE.

	Tr.	Calc.
Perchlorure de mercure...	57,60	57,77
Chlorure de manganèse....	26,15	27,00
Eau.....	16,25	15,23
	100,00	100,00

(BONSDORFF.)

CHLORURES DE MERCURE ET DE POTASSIUM.

PROTOSEL. $HgCl,KCl,HO$.

Bichlorure de mercure.....	62,0
Chlorure de potassium.....	33,9
Eau.....	4,1
	100,0

BISEL. $2HgCl,KCl,2HO$.

Bichlorure de mercure.....	74,7
Chlorure de potassium.....	20,4
Eau.....	4,9
	100,0

QUADRISEL. $4HgCl,KCl,4HO$.

Bichlorure de mercure.....	83,2
Chlorure de potassium.....	11,3
Eau.....	5.5
	100,0

CHLORURE DE MERCURE ET DE SODIUM.

$2HgCl,NaCl,4HO$.

Bichlorure de mercure.....	74,3
Chlorure de sodium.....	15,9
Eau.....	9,8
	100,0

(BONSDORFF, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIV, p. 195.)

CHLORURES DE MOLYBDÈNE.

Bichlorure. $MoCl^2$.

Molybdène.....	598,52	44,3	100,0
Chlore.....	»	55,7	125,8
		100,0	

Perchlorure. $MoCl^3$.

Molybdène.....	598,52	31	100,0
Chlore.....	»	69	222,6
		100	

CHLORURE DE NAPHTALINE.

$C^{20}H^8Cl^4$.

	(a)	(b)	(c)
Carbone	1528,70	44,97	44,72
Hydrogène	99,83	2,90	3,04
Chlore.....	1770,60	52,13	52,20
	3399,13	100,00	99,96

	(d)	(e)
Carbone.....	44,69	44,45
Hydrogène.....	3,12	3,05
Chlore.....	52,19	52,50
	100,00	100,00

(a) (b) Calculé. — (c) Marignac, *R. sc. et ind.*, t. V, p. 376. — (d) Dumas, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. L, p. 185. — (e) Laurent, *R. sc. et ind.*, t. XIII, p. 76.

Sous-chlorure. $C^{20}H^8Cl^2$.

	Calc.		Tr.
Carbone.....	1500	60,3	60,6
Hydrogène.....	100	4,0	3,6
Chlore.....	885	35,7	35,8
	2485	100,0	100,0

(Laurent.)

Chlorure de naphtaline et de chlonaphtase. $C^{20}H^7Cl^3$.

	Calc.		Tr.	
Carbone.	1500,0	40,61	40,44	40,60
Hydrog.	90,6	2,45	2,50	2,50
Chlore..	2102,2	56,94	57,06	56,90
	3692,8	100,00	100,00	100,00

(Laurent.)

CHLORURES DE NICKEL.

Protochlorure. $NiCl,10HO$.

Nickel.....	369,7	45,5	100
Chlore.....	442,6	54,5	
Sel sec.....	812,3	48,0	
Eau.....	896,0	52,0	
Sel cristallisé.....	1708,3	100,0	

Perchlorure. Ni^2Cl^3.

Nickel.....	36[illegible]
Chlore.....	66[illegible]
	103[illegible]

CHLORURES D'OR.

Protochlorure. Au^2Cl.

Or.....	1243,0[illegible]
Chlore.....	221,3[illegible]
	1464,3[illegible]

Perchlorure. Au^2Cl^3.

Or.....	1243,00	65,1
Chlore.....	663,96	34,9
	1906,96	100,0

Chlorure d'or et de calcium.

$3Au^2Cl^3,CaCl+3HO$.

Chloride d'or.....	71,53
Chlorure de calcium.....	13,70
Eau.....	14,77
	100,00

(Bonsdorff, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXI[illegible]

Chlorure d'or et de cyaniline.

$C^{14}H^7Az^2HCl,AuCl^3$.

	Tr.	Cal[illegible]
Chlorhydrate de cyanil.....	»	155,50
Chlore.....	»	106,50
Or.....	42,92	196,66
		458,66

(Hoffman, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, [illegible] 1848, t. XXIV, p. 81.)

Chlorure d'or et de magnésium.

$3Au^2Cl^3,MaCl,6HO$.

	Tr.
Chloride d'or.....	64,50
Chlorure de magnésium...	11,00
Eau.....	24,50
	100,00

(Bonsdorff, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLI[illegible]

Chlorure d'or et de potassium.

$KCl,Au^2Cl^3,4HO$.

	Tr.
Chlorure de potassium..	17,525
Or.....	46,800
Chlore.....	25,050
Eau.....	10,625
	100,000

(Berzelius, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLV,

E D'OR ET DE SODIUM.

$NaCl + Au^2Cl^3 + 4HO$.

	Tr.	Calc.
.....	8,835	»
.....	5,634	»
.....	26,505	26,575
.....	49,497	49,745
.....	9,532	»
	100,000	

ts, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIV, p. 105.)

E D'OR ET DE SODIUM.

d'or.....	69,3
de sodium.....	14,1
.....	16,6
	100,0

Ann. de Ch. et de Ph., t. XIX, p. 181.)

URES D'OSMIUM.

ORURE. $OsCl$.

.....	1244,21	73,76
.....	442,64	26,24
	1686,85	100,00

RE. $OsCl^2$.

.....	1244,21	58,43
.....	885,28	41,57
	2129,49	100,00

URES DE PALLADIUM.

ORURE. $PaCl$.

m.....	665,89	60,03	100,0
.....	442,64	39,97	66,7
	1108,53	100,00	

RE. $PaCl^2$.

m.....	665,89	42,90
.....	885,28	57,10
	1554,17	100,00

URES DE PHOSPHORE.

ORURE. PCl^3.

.....	392,30	77,20
re.....	1327,95	22,80
	1720,25	100,00

URE. PCl^5.

e.....	15,4	100	392,31
.....	84,6	549	2212,25
	100,0		2604,56

Ann. de Ch. et de Ph., t. II, p. 148.)

CHLORURE DE PHOSPHORE ET AMMONIAQUE.

$PCl^3, 8AzH^3$.

	Tr.	Calc.
Protochlorure de phosph.	67,024	66,724
Ammoniaque.....	32,976	33,276
	100,000	100,000

(PERSOZ, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIV, p. 321.)

CHLORURE DE PHOSPHORE ET AMMONIAQUE.

Autre. $PCl^5, 7AzH^3$.

	(a)	(b)	(c)
Bichlorure de phosphore..	2613,31	63,502	61,60
Ammoniaque .	1501,99	36,498	38,40
	4115,30	100,000	100,00

(a) (b) GROUVELLE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVII, p. 50. — (c) H. ROSE, *id.*, t. LI, p. 37.

CHLORURE DE PICRYLE.

$C^{24}H^{27}O^8AzCl^3$.

	Tr.	Calc.	
Carbone.....	68,2	3150	69,0
Hydrogène.....	3,8	168	3,7
Oxygène.....	»	400	»
Azote.....	»	175	»
Chlore.....	»	663	»
		4556	

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, 2e série, t. II, p. 204.)

CHLORURES DE PLATINE.

PROTOCHLORURE. $PtCl$.

Platine.....	1233,2	73,59	100,0
Chlore.....	442,6	26,41	36,4
	1675,8	100,00	

BICHLORURE. $PtCl^2$.

Platine.....	1233,2	58,22	100,0
Chlore.....	885,2	41,78	72,8
	2118,4	100,00	

(CHÉNEVIX, *Ann. de Ch.*, t. XLVII, p. 195.)

CHLORURE DE PLATINE ET D'AMMONIAQUE.

$PtCl, 2AzH^3$.

Platine.....	65,24
Chlore.....	23,42
Ammoniaque.....	11,31
	99,97

(MAGNUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XL, p. 111.)

Chlorure de platine et d'ammoniaque.

$PtCl^2,AzH^3$.

	Calc.	Tr.
Platine	52,5	52,3
Chlore	37,7	37,4
Hydrogène	2,4	2,2
Azote	7,5	»
	99,8	

(Peyrone, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XVI, p. 463.)

Chlorure de platine et ammoniaque, sel vert de Gros. $PtCl,AzH^3$.

	Tr.		Calc.	
Platine	63,67	64,09	1233,0	64,28
Chlore	22,73	23,08	443,0	23,46
Hydrog.	2,05	2,00	37,5	1,96
Azote	»	»	175,0	10,00
			1888,5	99,70

(Magnus, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXII, p. 280.)

Chlorure de platine ammoniacal.

$PtCl^2,Az^2H^6,HO$.

Sel hydraté.

	Tr.		Calc.	
Platine	46,39	45,82	1233,0	46,00
Chlore	32,55	33,00	886,0	33,44
Azote	14,07	13,96	350,0	13,87
Hydrog.	3,05	3,34	87,5	3,26
Oxygène	3,49	3,88	100,0	3,73
	99,55	100,00	2656,5	100,00

(Raewsky, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXII, p. 299.)

Sel anhydre.

	Tr.		Calc.	
Platine	48,13	48,25	1233	48,46
Chlore	33,48	34,00	886	34,82
Hydrogène	3,10	3,00	75	2,95
Azote	»	»	350	13,75
			2544	99,98

(Raewsky, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXII, p. 299.)

Chlorure de platine ammoniacal. Autre.

$Pt^2Cl^4Az^2H^6O^2$.

	Tr.		Calc.	
Platine	47,30	47,10	2466	47,00
Chlore	34,30	32,00	1772	33,40
Azote	13,40	13,50	700	13,20
Hydrogène	2,66	2,70	150	2,53
Oxygène	5,34	4,70	200	3,87
	100,00	100,00	5288	100,00

(Raewsky, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXII, p. 295.)

Chlorure platinique, oxyde nitri[illegible] acide chlorhydrique. $Pt^2H^{12}Cl^2Az$[illegible]

	Tr.
Platine	40,26
Hydrogène	0,42
Chlore	44,89
Oxyde nitrique	4,90
Oxygène	7,06
	97,53

(Rogers et Boye, *Rapp. ann.* de Berzelius,

Chlorure de platine et de baryu[illegible]

$BaCl,2PtCl^2,4HO$.

	Tr.
Chloride de platine	52,48
Chlorure de baryum	33,56
Eau	13.96
	100,00

(Bonsdorff, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIV

Chlorure de platine et de cyan[illegible]

$C^{14}H^7Az^2,HCl,PtCl$.

	Tr.	
Carbone	25,93	25.93
Hydrogène	2,44	2,59
Platine	30,23	30,54
Azote	»	»
Chlore	»	»

(Hoffman, *Ann. de Ch. et de Ph*, 3e série, [illegible] 1848, t. XXIV, p. 79.)

Chlorure platinique et éther [illegible]lique. $C^4H^5O,PtCl^2$.

	Tr.
Carbone	19.4260
Hydrogène	2,8980
Oxygène	4.9867
Chlore	16,1040
Platine	52,3883

(Zeise, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1841.)

Chlorure de platine et de fer.

$FeCl,2PtCl^2,3HO$.

	Tr.
Chloride de platine	60,45
Chlorure de fer	21.32
Eau	18,23
	100,00

(Bonsdorff, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLI[illegible]

E PLATINE ET D'IODANILINE.

$C^{12}H^7AzCl^3IPt$.

Tr.		Calc.	
),82	»	72,00	19,95
,87	»	7,00	1,64
»	23,13	98,68	23,24
»	»	14,00	3,29
»	»	126,36	26,79
»	»	106,50	25,09
		424,54	100,00

m. de Ch. et de Ph., 3e série, t. XXV,

E PLATINE ET DE KYANOL.

$C^{12}H^8AzPtCl^3$.

Tr.	Calc.	
.. 24,153	910,25	24,282
.. 2,674	99,83	2,666
.. »	177,04	4,722
.. 34,846	1327,95	35,425
.. 32,890	1233,50	32,905
	3748,57	100,000

m. de Ch. et de Ph., 3e série, t. IX,

E PLATINE ET DE LEUKOL.

$C^{10}H^8AzPtCl^3$.

Tr.	Calc.	
.. 32,329	1365,40	32,385
.. 1,580	112,32	2,664
.. »	177,04	4,199
.. 30,964	1327,95	31,495
.. »	1233,50	29,257
	4216,21	100,000

E PLATINE ET DE LOPHINE.

Tr.		Calc.	
»	»	4042,5	»
»	»	12,5	»
),73	»	1327,0	20,15
),30	18,20	1233,0	18,72
		6585,0	

. sc. et ind., t. II, p. 276.)

E PLATINE ET DE NICOTINE.

$PtClC^{10}H^7Az,2HCl$.

Tr.		Calc.	
34,1	34,2	1233,0	34,3
35,9	36,0	1329,0	36,9
20,4	20,6	750,0	20,8
3,2	3,2	112,5	3,1
6,4	6,0	175,0	4,9
100,0	100,0	3599,5	100,0

CHLORURE DE PLATINE ET DE P

$PtClC^{10}H^7Az,HCl$.

Sel rouge.

	Tr.	
Platine.....	39,3	39,5
Chlore.....	27,8	27,9
Carbone....	24,0	24,0
Hydrogène..	3,2	3,3
Azote.....	5,7	5,3
	100,0	100,0

(RAEWSKY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3 p. 335.)

CHLORURE DOUBLE DE PLATINE TASSIUM. $PtCl,KCl$.

Platine.....
Chlore.....
Chlorure de potassium.....

(MAGNUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. X

MURIATE DOUBLE DE PLATINE ET

Gaz oxy-muriatique.....
Platine métallique.....
Muriate de potasse.....

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t.

CHLORURE DOUBLE COMBUSTIBLE ET DE POTASSIUM. $Pt^2KCl^3C^4$

	Calc.	
Platine...	2466,5200	53,1
Potassium.	489,9460	10,5
Chlore....	1327,9500	28,6
Carbone..	305,7440	6,5
Hydrogène.	49,9180	1,0
	4740,0480	99,9

(WILL, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXI

CHLORURE DE PLATINE ET DE

$SrCl,2PtCl^2,4HO$.

Chloride de platine.....	52
Chlorure de strontium.....	24
Eau.....	22
	100

(BONSDORFF, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t.

Chlorure de platine, chlorure de potassium et gaz oléfiant.

$Pt^2Cl^2KClC^4H^5O$.

	Calc.		Tr.
Platine.....	2466,520	51,89	51,479
Chlore.....	885,300	18,62	18,360
Potassium...	489,946 }	19,64	20,059
Chlore.....	442,650 }		
Carbone.....	305,744	6,44	6,662
Hydrogène..	62,397	1,31	1,314
Oxygène....	100,000	2,10	2,426
	4752,527	100,00	100,000

(Zeise, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LV, p. 123.)

CHLORURE DE PLOMB. PbCl.

Plomb.....	1294,5	74,6
Chlore.....	442,6	25,4
	1737,1	100,0

(Berzelius, *Ann. de Ch.*, t. LXXVIII, p. 123.)

Voy. Plomb chloruré.

CHLORURE DE POTASSIUM. KCl.

100 p. d'eau en dissolvent		29,2 à	0° c.
Id.	*id.*	34,5 à	19°,3
Id.	*id.*	43,6 à	52°,4
Id.	*id.*	50,9 à	79°,6
Id.	*id.*	59,3 à	109°,6

Potassium.....	487,915	56,23
Chlore.....	442,640	43,87
	930,555	100,00

(Gay-Lussac, *Ann. de Ch.*, t. XCI, p. 101.)

Chlorure triple. $3KCl,3HgCl,CuCl+HO$.

Chlorure de potassium.....	31,48
Bichlorure de mercure.....	56,95
Bichlorure de cuivre.....	31,48
Eau.....	2,25

(Bonsdorff, *Inst.*, 1834.)

CHLORURES DE RHODIUM.

Perchlorure. Rd^2Cl^3.

Rhodium.....	654,4	49,5	100
Chlore.....	663,9	50,5	102
	1318,3	100,0	

Protochlorure. RdCl.

Rhodium.....	654,40	59,8	100
Chlore.....	442,64	40,2	68
	1094,04	100,0	

Chlorure de rhodium et de po

	Calc.	
Chlor. de potassium	41,50	41,45
Chlore.....	29,53	29,56
Rhodium.....	28,97	28,99
	100,00	100,00

(Berzelius.)

Chlorure de rhodium et de sod

	Calc.	
Chlorure de sodium	45,55	45,8
Chlore.....	27,48	27,4
Rhodium.....	26,97	26,9
	100,00	100,0

(Berzelius, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XI

CHLORURES DE SALICINE.

1° Solide. $C^{21}H^{12}Cl^2O^{11}$.

		Tr.	
Carb..	42,73	42,68	1607,2
Hydrog.	4,12	4,39	149,7
Oxyg. }	53,15	52,93	1100,0
Chlore }			885,3
	100,00	100,00	3742,3

(Piria.)

2° Liquide. $C^{42}H^{18}Cl^7O^{18}$.

		Tr.
Carbone.....	37,92	33,3
Hydrogène.....	2,83	2,6
Chlore.....	»	»
Oxygène.....	»	»

Carbone.....	1607,2
Hydrogène.....	106,0
Chlore.....	1549,2
Oxygène.....	900,0
	4162,5

(Piria.)

CHLORURE DE SALICYLE. (

Syn. : *A. chlorosalicylique; ch spiroïle.*

		Tr.	
Carbone.....	53,78	54,18	
Hydrogène....	3,46	3,46	
Oxygène..... }	42,76	20,25	
Chlore..... }		22,41	
	100,00	100,00	

(Piria.)

Voy. A. chlorosalicylique.

SALICYLE ET BARYTE.

	Calc.		Tr.
...	1070,16	36,50	»
...	62,40	2,12	»
...	400,00	13,66	»
...	442,65	15,09	14,98
...	956,88	32,63	34,94
	2932,09	100,00	

e Ch. et de Ph., t. LXIX, p. 307.)

S DE SÉLÉNIUM.

IE. Se^2Cl.

.....	1983,64	69,18
.....	884,00	30,82
	2867,64	100,00

IE. $SeCl^2$.

.....	495,94	35,84
.....	884,00	64,16
	1379,94	100,00

CHLORURE DE SILICIUM. $SiCl^3$

Silicium	92,6	17,3
Chlore.....	442,6	82,7
	535,2	100,0

CHLORURE DE SILICIUM ET AMMONIAQUE.

	Tr.	Calc.
Chlorure de silicium	62,441	62,455
Ammoniaque	37,559	37,545
	100,000	100,000

(PERSOZ, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIV, p. 519.)

CHLORURE DE SODIUM.

Syn. : *Sel marin ; sel gemme ; soude muriatée ; salmare.*

Sodium.....	290,92	39,65
Chlore.....	442,64	60.35
	733,56	100,00

SODIUM. Tableau de l'analyse de quelques variétés de sel marin.

D'après Henry.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Ubes.....	96,0	0,45	0,30	2,35	0,9	»
.....	96,4	0,45	0,20	1,95	1,0	»
de l'eau de mer	93,5	1,75	2,85	1,50	0,4	»
igton.....	93,7	3,50	1,10	1,50	0,2	»
e Chester	98,3	»	0,05	0,65	1,0	»
e Chester pour les salaisons.	98,6	»	1,10	1,20	0,1	»

D'après Berthier.

Ubes, 1re qualité.....	95,19	1,69	»	0,56	»	2,45
2e qualité.....	89,19	6,20	»	0,81	0,2	3,60
3e qualité.....	80,09	7,27	»	3,57	0,2	8,36
ras.....	91,14	3,54	0,70	0,33	»	4,20
.....	95,11	1,30	0,23	0,91	0,1	2,36
c.....	84,97	1,58	0,50	1,65	0,8	7,50

1.—(2) Sulfate de magnésie.—(3) Chlorure de magnésium.—(4) Sulfate de chaux.—(5) Matières (6) Eau hygrométrique.

Dumas, t. II, p. 308.)

SODIUM. Sel des marais salants de Marennes.

	(1)	(2)	(3)	(4)
oude.....	97,20	96,70	96,78	96,27
agnésie.....	0,40	0,23	0,68	0,27
aux.....	1,20	1,21	1,09	1,09
ignésie.....	0,50	0,66	0,60	0,80
.....	0,70	1,20	0,85	1,57
	100,00	100,00	100,00	100,00

blanc. — (2) Sel jaune. — (3) Sel rouge. — (4) Sel vert.

n. des Mines, t. X, p. 259.)

Chlorure de sodium. Sel de la mer d'Okhotsk.

Sulfate de soude	136,0	75,5
Hydrochlorate d'alumine	62,0	19,5
— de chaux	9,4	36,0
— de magnésie	16,6	8,8
Sel (hydrochlorate de soude)	776,0	860,2
	1000,0	1000,0

(Hess, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLI, p. 429.)

Chlorure de sodium.

	(1)	(2)	(3)
Eau	87,0	»	»
Hydrochlorate d'alumine	4,7	08,4	65,0
— de chaux	11,0	12,0	14,4
— de magnésie	23,8	26,2	35.5
Sulfate de soude	24,2	23,0	138,0
Sel	849,3	930,4	747,1
	1000,0	1000,0	1000,0

(1) Salines d'Oustkout (sel non séché). — (2) *Id.* (sel bien séché). — (3) Salines de Selenginik. — (4) d'Irkoutsk.

(Hess, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLI, p. 431.)

Chlorure de sodium.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Chlorure de calcium	»	0,09	»	0,14	»
— de sodium	0,43	0,81	0,65	0,59	0,59
Sulfate de soude	0,53	»	0,31	»	0,37
Carbonate de soude	0,01	»	0,14	»	»
— de chaux	0,03	»	0,15	»	0,01 / 0,02
Iode	traces.	traces.	traces.	traces.	traces.
Sulfate de chaux	»	0,09	»	0,13	»
Hydrochlorate de magnésie	»	0,01	»	0,14	»
Carbonate de magnésie	»	»	»	»	0,01
	1,00	1,00	1,25	1,00	1,00

(1) Sel de Rio Negro, par Boussingault, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIV, p. 167. — (2) Sel de Penol (d'Antioquia). — (3) Sel de Muela, *id.* — (4) Sel de Ciruelo, *id.* — (5) Sel de Mogan, *id.* — (6) Sel de Quin

Chlorure de sodium. Sel gemme en Hongrie, Transylvanie et Pologne.

Sel blanc { Soude. / Acide hydrochlorique. / Eau.

Sel gris { Muriate de soude. / — de chaux. / — de magnésie. / Sulfate de chaux. / Argile.

Chlorure de sodium. Sel gemme dans la chaîne calcaire du Jura.

Sel blanc { Argile. / Muriate de soude.

Sel blanc { Muriate de magnésie. / — de chaux / Sulfate de chaux } quelqu

Sel rouge. — Comme le précédent, coloré par le sulfate de chaux rou

Sel bleu coloré par l'oxyde de mang

Sel violet *idem*.

Sel vert { Muriate de soude. / — de magnésie. / Sulfate de soude. / — de chaux. / Oxyde de cuivre.

(Hassenfratz, *Ann. de Ch.*, t. XI, p. 65.)

IE DE SODIUM.

	(1)	(2)
de soude	29,3	97,45
de magnésie	05,5	2,30
de chaux	04,4	0,25
rise et sable	56,4	»
	04,4	»
	99,7	100,00

l de Briscous, près Bayonne, par BERTHIER, *Mines*, 1834. — (2) Sel de Vic, par CORDIER, , p. 497.

E DE SODIUM. Sel gemme de Vic he).

	(1)	(2)	(3)	(4)
de soude	99,3	97,8	90,3	99,8
de chaux	0,5	0,3	5,0	»
soude	»	trace.	2,0	»
magnésie	»	»	trace.	»
itumineuse	0,2	1,9	2,0	»
té	»	»	0,7	0,2
	100,0	100,0	100,0	100,0

lanc. — (2) Sel demi-gris. — (3) Sel gris. — l rouge.

:a, *Ann. des Mines*, t. X, p. 259.)

E DE SODIUM.

e de sodium	95,65
de chaux	1,05
arneuse	2,25
e de calcium	trace.
	1,05
	100,00

CHLORURE DE SODIUM. Sel extrait du puits de Château-Salins.

Hydrochlorate de soude	97,05
Id. de magnésie	0,45
Sulfate de chaux	1,50
Id. de magnésie	trace.
Perte	1,00
	100,00

(MATH. DE DOMBASLE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XII, p. 55 et 57.)

CHLORURE DE SODIUM. Sel lamellaire de Cheshire.

Muriate de soude	98,32
Sulfate de chaux	0,62
Muriate de magnésie	0,18
Muriate de chaux	0,21
Matières insolubles	0,31
Perte	0,36
	100,00

(DUFRÉNOY, *Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. II, p. 150.)

CHLORURE DE SODIUM. Sel de Constantine.

Chlorure de sodium	78,0
— de calcium	1,0
Sulfate d'alumine	0,8
— de chaux	1,5
— de soude	2,7
— de chaux anhydre sous forme de petites pierres roulées	2,8
Matière argileuse	4,0
Perte	3,7

(LARUE DU BARRY, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1845, p. 94.)

IE DE SODIUM Sel gemme provenant de la mine de Wilhelmsgluck, près de Hall.

				(a)
e de sodium	99,07	98,36	98,81	98,94
de soude	»	0,03	»	»
de chaux	0,02	0,55	0,11	0,16
e de calcium	»	»	0,02	0,02
ate de chaux	»	0,52	0,16	0,07
de magnésie	»	0,13	0,15	0,10
e ou oxyde de fer	0,01	0,53	0,80	0,60

;emme pulvérisé qu'on fournit au commerce.

:, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 237.)

CHLORURE DE SODIUM. Analyses comparatives des produits de la saline de Wilhelm

	(1)	(2)	(3)	(4)
Chlorure de sodium	25,720	98,900	25,084	24,66
Sulfate de soude	0.029	0,005	0,002	0,04
— de chaux	0,170	0,498	0,410	0,34
Carbonate de chaux	0,003	0,005	»	»
Sulfate de magnésie	»	»	0,070	0,24
Chlorure de magnésium	»	»	»	0,12
Oxyde de fer et alumine	»	»	»	»
Argile et silice	»	»	»	»
Bromure de sodium	»	»	traces.	traces.
Eau	74,078	0,602	73,678	74,60

(1) Sole. — (2) Sel de cuisine. — (3) Eau mère. — (4) Sole de Lunebourg. — (5) Schlot.

(FEHLING, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 237.)

CHLORURE DE SODIUM. Sel gemme des salines de Friedrichshall.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Chlorure de sodium	25,5625	97,550	92,190	97,482	24,490
— de magnésium	0,0059	»	»	»	0,549
— de calcium	»	»	»	»	0,234
Bromure de sodium	»	»	»	»	0,024
Sulfate de chaux	0,4374	0,934	0,818	0,695	0,421
— de magnésie	0,0021	0,009	0,004	0,030	»
Carbonate de chaux	0,0100	0,016	0,046	0,003	»
Alumine et oxyde de fer	»	»	»	»	»
Eau	73,9820	1,488	0,972	1,790	74,345

(1) Sole. — (2) Sel de cuisine à grains fins. — (3) *Id.* à grains moyens. — (4) *Id.* à gros grains. — mère. — (6) Schlot.

(FEHLING, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 238.)

CHLORURE DE SODIUM. Sel gemme de la saline de Clemenhall.[1]

	(1)	(2)	(3)	(4)
Chlorure de sodium	25,902	96,714	96,686	24,823
Sulfate de soude	0,049	0,084	0,055	»
— de chaux	0,444	1,176	1,347	0,340
Carbonate de chaux	0,049	0,040	0,050	»
Chlorure de magnésium	traces.	»	»	0,664
— de calcium	»	»	»	0,477
Bromure de sodium	»	»	»	0,042
Eau	73,645	1,989	1,862	73,656

(1) Sole. — (2) (3) Sel. — (4) (5) Eaux mères.

(FEHLING.)

CHLORURE DE SODIUM. Sel gemme de la saline de Sulz.

	(1)	(2)	(3)
Chlorure de sodium	23,473	96,207	25,270
— de calcium	»	0,025	0,116
Bromure de sodium	»	»	0,047
Chlorure de magnésium	»	»	0,530
Sulfate de chaux	0,508	1,632	0,468
Carbonate	0,016	0,034	»
Oxyde de fer et alumine	»	»	»
Eau	76,002	2,100	73,597

(1) Sole. — (2) Sel. — (3) Eau mère. — (4) Schlot.

(FEHLING.)

DE SODIUM. Sel gemme des environs de Sulz, qui sert à l'amendement des champs.

.....	22,00
et oxyde de fer.....	7,51
e chaux.....	46,95
e de chaux.....	9,04
de magnésie.....	9,88
de sodium.....	1,09
.....	4,25

DE SODIUM. Sel de la saline de Wilhelmshall, près de Rottenmunster.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
de sodium.....	25,625	98,161	96,305	96,070	45,008	75,34
de sodium.....	»	»	»	»	0,025	»
de calcium.....	»	»	»	»	0,438	0,24
de magnésium...	traces.	»	»	»	0,513	0,64
le soude.....	»	0,160	0,066	0,168	»	»
le chaux.....	0,461	1,175	1,732	2,048	0,331	21,10
te de chaux.....	0,029	0,065	0,075	0,111	»	»
et oxyde de fer...	»	»	»	traces.	»	0,58
.....	73,878	0,438	1,820	1,597	73,682	2,10

— (2) Sel. — (3) Sel pur. — (4) Sel jaune donné aux bestiaux. — (5) Eau mère. — (6) Schlot.

E DE SODIUM. Sel de la saline de Welhelmshall, près de Schwenningen.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
de sodium.....	25,155	25,279	96,505	97,800	92,780	96,383
de calcium.....	0,013	0,027	»	0,085	0,080	0,099
le chaux.....	0,465	0,455	1,413	0,303	1,445	2,943
te de chaux.....	0,029	0,027	0,084	0,005	0,044	0,224
.....	74,335	74,209	1,996	1,805	5,648	1,349

ble. — (3) (4) (5) (6) Sel.

, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 240.)

E DE SODIUM. Fragment d'une *masse* rejetée par le Vésuve, en 1822.

de soude.....	62,9
de potasse.....	10,5
le soude.....	1,2
le chaux.....	1,1
.....	11,5
le fer.....	4,3
.....	3,5
.....	1,3
	96,3

, *Ann. du Muséum.*)

EAUX MÈRES DES SALINES ET EAUX ES.

URE DE SODUE.

	Tr.			Calc.
.	47,88	45,26	46,81	46,91
.	52,12	54,74	53,19	53,09
	100,00	100,00	100,00	100,00

, *R. sc. et ind.*, t. V, p. 284.)

YPOCHLORITES.

CHLORURES DE SOUFRE.

BICHLORURE. SCl.

Soufre.....	201,16	31,4
Chlore.....	442,65	68,6
	643,81	100,0

(DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIX, p. 207.)

PROTOCHLORURE. S^2Cl.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Chlore..	48,09	52,38	52,70	52,39
Soufre..	45,85	47,62	47,30	47,61
	93,94	100,00	100,00	100,00

(a) TH. THOMSON, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIV, p. 324. — (b) (c) H. ROSE, *id.*, t. L, p. 94. — (d) Calculé.

CHLORURE DE SOUFRE ET AMMONIAQUE.

1° SCh,AzH^3.

	Tr.	Calc.
Chlorure de soufre.....	79,19	79,76
Ammoniaque.....	20,81	20,24
	100,00	100,00

(ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LI, p. 34.)

Chlorure de soufre et ammoniaque.

2° $SCh,2AzH^3$.

Chlore	442,65	55,93
Soufre	204,16	
Ammoniaque	428,96	44,07
	1072,77	100,00

(Soubeiran, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVII, p. 80.)

Chlorure de soufre et hydrogène phosphoré. $S^{16}Cl^2Ph$.

	Tr.	Calc.
Soufre	60,93	64,16
Chlore	28,30	26,91
Phosphore	10,77	11,93
	100,00	100,00

(Rose, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LI, p. 33.)

Chlorure double de soufre et de mercure.

Cl^2Hg^6S.

	Tr.	Calc.
Mercure	69,00	69,90
Chlore	24,67	24,55
Soufre	5,65	5,55

(Capitaine, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1841.)

Chlorure double de soufre et de titane.

$TiCl^2+2SCl$.

	Tr.	
Titane	15,58	17,73
Soufre	9,08	6,23
Chlore	75,34	76,34
	100,00	100,27

	Tr.		Calc.
Titane	20,87	19,56	15,03
Soufre	3,70	4,08	10,97
Chlore	75.58	77,31	74,00
	100,15	100,95	100,00

(Rose, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXX, p. 292.)

CHLORURE DE SPIROILE. Voy. Chlorure de salicyle.

CHLORURES DE STILBÈNE.

1° $C^{28}H^{12}Cl^2$.

	Calc.		Tr.
Carbone	2100	67,00	66,32
Hydrogène	150	4,85	4,84
Chlore	885	28,15	28,84
	3135	100,00	100,00

(Laurent.)

Chlorures de stilbène. 2° $C^{16}H^{12}C$

Carbone.....
Hydrogène.....
Chlore.....

(Laurent, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 380.)

CHLORURE DE STRONTIUM.

Strontium	547,30
Chlore	442,64
	989,94

(Stromeyer, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. III

CHLORURE STYROLIQUE. $C^{\text{[illegible]}}$

	Tr.
Carbone	55,26
Hydrogène	4,70
Chlore	»

(Marchand, *Rapp. ann.* de Berzelius, 184

CHLORURES DE TELLURE.

Protochlorure. TeCl.

	Tr.
Chlore	37,77
Tellure	62,23
	100,00

(H. Rose, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. L, p. 1

Bichlorure. $TeCl^2$.

	Tr.
Chlore	52,13
Tellure	47,87
	100,00

(Rose.)

CHLORURE DE TITANE. TiCl

	Tr.		
Chlore	74,43	74,51	74,53
Titane	25,57	25,49	25,47
	100,00	100,00	100,00

(Rose, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIV, p

Chlorure de titane et ammoniac

$TiCl^2,6AzH^3$.

	Tr.
Chlorure de titane	65,86
Ammoniaque	34,13
	100,00

(Persoz, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIV, p

TITANE ET AMMONIAQUE, $TiCl^2,3AzH^3$.

.....	56,25	55,70
.....	19,40	19,22
.....	24,35	25,08
	100,00	100,00

Ch. et de Ph., t. LI, p. 18.)

S DE TUNGSTÈNE.

IE. WCl^2.

	Tr.	Calc.
.....	57,64	57,20
.....	42,39	42,80
	100,00	100,00

WCl^3.

	Tr.	Calc.
.....	46,72	47,11
.....	53,28	52,89
	100,00	100,00

n. de Ch. et de Ph., t. LX, p. 278.)

D'URANE. UOCl.

	Tr.		Calc.
.	25,84	25,983	442,650
.	74,46	74,350	787,514
	100,30	100,333	1230,164

)

RANE.

	Tr.			
.	37,5	37,3	37,2	»
.	71,8	»	71,2	70,2
	109,3		108,4	

	Tr.			
.	39,1	38,6	37,6	37,7
.	71,1	72,7	71,0	»
	110,2	111,3	108,6	

IANE ET DE POTASSIUM OXY-
$1 + 2U^2Cl^7 + 3(U^2O^3 + 7HO)$.

	Tr.	Calc.
.....	26,48	26,18
.....	14,43	14,49
.....	48,50	49,91
.....	»	4,43
.....	»	4,99
		100,00

R. sc. et ind., t. IX, p. 220.)

CHLORURE D'URANYLE. U^2O^2Cl.

	Calc.		Tr.
Chlore	1700	79,3	79,6
Uranyle	442	20,7	20,4
	2142	100,0	100,0

(PÉLIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. V.)

CHLORURE DOUBLE D'URANYLE ET DE POTASSIUM.

	Tr.		
Chlore	26,4	26,3	26,9
Protoxyde d'uranium.	50,9	54,1	49,4
Chlorure de potassium.	26,3	26,8	»
Potasse	»	»	»
Eau	7,1	»	7,50

	Calc.	
Chlore	885	26,8
Protoxyde d'uranium	1700	51,5
Chlorure de potassium		
Potasse	490	14,8
Eau	225	7,1
	3300	100,2

(PÉLIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. V, p. 38.)

CHLORURE D'YTTRIUM. YCl.

Yttrium	402,57	47,64
Chlore	442,64	52,36
	845,21	100,00

CHLORURE DE ZINC.

Syn. : *Beurre de zinc* : ZnCl.

Zinc	403,32	47,63	100
Chlore	442,64	52,37	69,8
	845,96	100,00	

CHLORURE AMMONIACAL DE ZINC cristallisé en tables. $ZnCl,2AzH^3,HO$.

Zinc	32,30	29,10
Chlore	35,42	31,89
Ammoniaque	34,28	30,90
Eau	9.00	8,11
	111,00	100,00

(KANE.)

CHLORURE AMMONIACAL DE ZINC cristallisé en prismes. $ZnCl,AzH^3HO$.

	Calc.	Tr.
Chlore	39,64	39,47
Zinc	36,14	35,61
Ammoniaque	19,18	24,92
Eau	5,04	
	100,00	100,00

(KANE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXII, p. 291.)

Chlorure double de zinc et d'ammonium.

$ZnCl^2Az^2H^8$.

	Calc.	Tr.	
Chlore	58,52	58,72	58,60
Zinc	26,62	26,71	26,66
Ammonium	14,86	14,61	14,88
	100,00	100,04	100,14

(Pierre, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XVI, p. 250.)

Chlorure double de zinc et de potassium.

$ZnCl^2K^2$.

	Calc.	Tr.	
Zinc	22,69	22,53	22,56
Chlore	49,77	49,75	49,52
Potassium	27,54	27,36	27,40
	100,00		

	Tr.	
Zinc	22,55	22,64
Chlore	49,50	49,70
Potassium	27,39	27,50

(Pierre.)

CHOLÉATE DE PLOMB.

Carbone,	40,78	40,81	41,04
Hydrogène	5,92	5,98	5,81
Azote	2,20	»	»
Oxygène	15,95	»	»
Oxyde de plomb	36,03	36,93	»

(Theyer et Schlosser, *Tr. de Ch.* de Dumas, t. VIII, p. 589.)

CHOLÉATE DE SOUDE.

$C^{44}H^{35}AzO^{12},NaO$.

	Tr.	Calc.	
Carbone	60,12	3337,40	60,21
Hydrogène	8,5	436,78	7,88
Azote	3,30	177,04	3,19
Oxygène	»	1200,00	21,67
Oxyde de soude	6,95	390,90	7,05
		5542,12	100,00

(*T. de Ch. org.* de Liebig, t. III, p. 306.)

CHOLESTÉRATE DE BARYTE.

Baryte	36	56,25
Acide	64	100,00
	100	156,25

(Pelletier et Caventou.)

CHOLESTÉRATE DE PLOMB.

Oxyde de plomb	73,66
Acide cholestérique	26,34
	100,00

(Pelletier et Caventou, *Ann. de Ch. et* t. VI, p. 404.)

CHOLESTÉRATE DE STRONTI

Strontiane	27	
Acide cholestérique	73	1
	100	

(Pelletier et Caventou.)

CHOLESTÉRINE. $C^{56}H^{33}O$ ou $C^{56}H^{3}$

	(a)	(b)	(c)	
Carbone	84,895	85,095	84,068	8
Hydrog.	12,099	11,880	12,018	1
Oxygèn	»	3,025	3,914	
Perte	3,006	»	»	
	100,000	100,000	100,000	10

	(e)	(f)	
Carbone	84,90	71,78	1
Hydrogène	12,00	19,15	1
Oxygène	3,10	8,31	
	100,00	99,24	10

(a) Couerbe, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. I p. 183. — (b) Chevreul, *id.* — (c) Th. Sau t. XIII, p. 344. — (d) (e) Marchand, *id.* — (f) rard, *id.* — (g) Payen, *id.*, 3e série, t. I, p.

CHOLOIDATE D'ARGENT.

$C^{60}O^{19}O^{10},AgO$.

	Tr.	Calc.	
Carbone	59,22	59,77	5
Hydrogène	8,16	8,03	6
Oxygène	»	13,13	1
Oxyde d'argent	19,35	19,07	1
		100,00	76

(*T. de Ch. org.* de Liebig, t. III, p. 307.)

CHONDRILLE.

Suc laiteux à l'état sec :

Caoutchouc noirâtre, un peu gluant	
Parties résineuses	
Parties mucilagineuses, environ	

(John, *Écrits ch.*, t. III, p. 1.)

RINE. $C^{40}H^{40}Az^2O^{20}$.

	(1)	(2)	(3)
.....	49,496	50,895	49,522
ne ...	7,133	6,962	7,097
e.....	14,908	14,908	14,399
.....	28,463	27,235	28,982

	(4)	(5)
.....	50,745	49,96
ne.....	6,904	6,63
e.....	14,692	14,44
.....	27,659	28,59
.....	»	0,38

Cartilage des côtes, par SCHERER, *Rapp.* Berzelius, 1843. — (3) Membrane intermé- la cornée. *id.* — (4) Calculé. — (5) Chon- fulder, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1843.

E. $C^{16}H^{12}Az^2O^7$.

	(a)	(b)	(c)
.....	49,737	49,703	48,97
ne	6,680	6,709	6,53
e.....	14,570	14,642	14,55
.....	29,013	29,946	29,95
	100,000	101,000	100,00

ULDER. — (c) VOGEL fils.

m. de Berzelius, 1844.)

ODITE. $MgFl + 2(3MgO,SiO^3)$.

ndrodite; maclurite; brucite.

	(1)	(2)	(3)
.....	32,66	33,06	33,10
.....	54,00	55,46	56,61
r.....	2,33	3,65	2,33
.....	2,10	»	»
.....	4,09	7,60	8,69
	95,18	99,77	100,73

	(4)	(5)	
.....	33,19	30,88	
.....	54,50	56,72	
r.....	6,75	2,19	
.....	9,69	10,21	Ac. hyd.
	104,13	100,00	

C. jaune, de l'État de New-Jersey, par — (3) C. jaune, de Pargas, par RAMMELS-) C. gris jaunâtre de Pargas. — (5) Humite, RAC.

n. par Dufrénoy, t. III, p. 638.)

RITE. $2(Al^2O^3,SiO^3) + 9(MgO, O), 5SiO^3 + 2HO$.

.....	35,69
.....	17,12
A reporter....	52,81
Report....	52,81
Magnésie.....	22,50
Chaux.....	12,60
Protoxyde de fer.....	1,46
Eau	9,00
	98,37

(KOBELL, *Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 504.)

CHONILATE DE CHAUX.

$C^{28}H^{22}O^8CaO$.

	Tr.	Calc.	
Carbone.....	66,81	67,19	4785,70
Hydrogène	9,09	8,42	399,34
Oxygène.....	»	16,89	800,00
Chaux	7,36	7,50	356.02
		100,00	4744,06

(*T. de Ch. org.* de Liebig, t. III, p. 306.)

CHOU. Suc de chou frais.

Résine.
Matière extractive.
Extrait gommeux
Albumine.
Fécule verte.
Acide acétique.
Sulfate, hydrochlorate et nitrate de potasse.
Malate et phosphate de chaux.
Phosphate de magnésie, de fer et de manganèse.

(SCHRODER, *Journ.* de Schw., t. V, p. 19.)

CHOU. Cendres.

Potasse	21,34
Soude.....	5,26
Chaux	14,63
Magnésie.....	11,86
Oxyde ferrique	2,84
Acide phosphorique	41,88
Silice	1,32
Acide sulfurique.....	0,77
	100,00

(MULLER, *Revue sc. et ind.*, t. XXIV, p. 71.)

CHOU. 100 parties en poids de cette plante, recueillie pendant la floraison, contiennent:

Eau.	
Substances solubles dans l'eau....	79,000
Substances solubles dans une lessive	9,800
— alcaline caustique	6,531
Cire, résine et chlorophylle.....	0,459
Fibre végétale.....	4,210
	100,000

Chou. 100 parties en poids de cette même plante à l'état vert (24 parties à l'état sec) réduites en cendres, contiennent :

Potasse	0,288
Soude	0,045
Chaux	0,728
Magnésie	0,070
Alumine	0,004
Oxyde de fer avec un peu de phosphate de chaux	0,006
Silice mêlée à un peu de charbon	0,075
Acide phosphorique	0,157
Acide sulfurique	0,234
Chlore	0,024
	1,695

(Sprengel, *Ann. agr.* de Roville, t. VIII, p. 269.)

CHRICTONITE.

Syn. : *Craitonite; fer oxydulé titané; mohsite.*

Oxyde ferreux	46,53
Oxyde ferrique	1,20
Acide titanique	52,27
	100,00

(Marignac, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XIV, p. 51.)

CHRISTIANITE.

Syn. : *Harmotome de Marbourg; harmotome à base de chaux; phillipsite.*

	(1)	(2)	(3)
Silice	48,02	48,36	48,22
Alumine	22,60	20,20	23,33
Chaux	6,56	5,94	7,22
Potasse	7,50	6,41	3,90
Baryte	»	0,46	»
Oxyde de magnésie	0,18	0,41	»
Eau	16,75	17.09	17,55
	101,61	98,84	100,22

	(4)	(5)
Silice	48,41	47,35
Alumine	22,04	21,80
Chaux	8,49	4,85
Potasse	6,19	5,55
Soude	»	3,70
Eau	15,60	16,96
	100,73	100,21

(1) C. de Stempel, par Gmelin et Hepel, *Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 478. — (2) C. d'Amerode, par Werneekink, *id.* — (3) C. de Cassel, par Koehler, *id.* — (4) C. d'Islande, par Damour, *id.* — (5) C. de Gient-Causeway, par Connell, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1845.

CHRISTIANITE. Voy. Anor

CHROMATE D'ALUMINE.

$Al^2O^3,3CrO^3$.

Acide chromique	1984
Alumine	645
	2629

CHROMATE D'AMMONIAQ

AzH^3,CrO^3,HO.

Acide chromique	628
Ammoniaque	215
Eau	112
	955

CHROMATE D'ANTIMOINI

$SbO^3,3CrO^3$.

Acide chromique	1912
Oxyde d'antimoine	1984
	3896

CHROMATE D'ARGENT. A

Acide chromique	628
Oxyde d'argent	1451
	2079

Chromate d'argent et d'ammo

Acide chromique	
Oxyde d'argent	
Ammoniaque	

(Mitscherlich, *Ann. de Ch. et de P* p. 62.)

CHROMATE DE BARYTE.

Baryte	59,
Acide chromique	40,
	100,

(Vauquelin, *Ann. de Ch.*, t. LXX, p

CHROMATE DE BISMUTH

Acide chromique	
Oxyde de bismuth	

CHROMATE DE CADMIUM

Chromate neutre. CdO,CrO^3.

Acide chromique	628
Oxyde de cadmium	796
	1424

ATE BASIQUE. $5CdO,2CrO^3,8HO$.

	Tr.		Calc.
chromique.	21,15	21,88	21,06
cadmium..	64,79	64,18	64,38
.....	»	14,69	14,56
			100,00

GUTI et SARZEAU, *Ann. de Ch. et de Ph.*, rie, t. IX, p. 448.)

MATES DE CÉRIUM.

ATE DE PROTOXYDE. CeO,CrO^3.

chromique.....	628,00	49,14
yde de cérium.....	674,69	50,86
	1302,69	100,00

ATE DE PEROXYDE. $Ce^2O^3,3CrO^3$.

chromique.....	1974,00	57,43
yde de cérium....	1449,39	42,57
	3423,39	100,00

MATE DE CÉRIUM. $CeO,2CrO^3$.

chromique.....	1236,00	65,90
de cérium.....	674,69	34,10
	1910,69	100,00

MATE DE CHAUX.

chromique.....	628,00	64,67
.....	356,02	35,33
	984,02	100,00

MATE DE CHLORURE DE ROME. $2CrO^3,CrCl^3$.

	Tr.	Calc.	
e.....	45,14	1055,457	35,37
ne.....	35,58	1327,950	44,51
ne.....	19,28	600,000	20,12
	100,00	2983,407	100,00

PPE WALTER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, 91.)

ATE DE CHLORURE DE POTASSIUM.

	Tr.	Calc.
chromique.....	58,35	58,21
e.....	19,91	19,41
ium.....	21,74	22,38
	100,00	100,00

OT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LII, p. 270.)

MATE DE CHROME. $CrO,4CrO^3$.

chromique.....	72,21
yde de chrôme.....	27,79
	100,00

CAROMATE DE CHRÔME.

Eau.....	20,50
Oxyde de chrôme.....	74,07
Oxygène.....	5,43
	100,00

(RAMMELSBERG, *R. sc. et ind.*, t. XXVII, p. 360.)

CHROMATE DE COBALT. CoO,CrO^3.

Acide chromique.....	628,00	58,16
Oxyde de cobalt.....	468,99	41,84
	1096,99	100,00

CHROMATES DE CUIVRE.

CHROMATE DE BIOXYDE. CuO,CrO^3.

Acide chromique.....	56.80	628,00
Bioxyde de cuivre.....	43.20	495,69
	100,00	1123,69

CHROMATE DE PROTOXYDE. Cu^2O,CrO^3.

Acide chromique.....	628,00	42,25
Oxyde rouge de cuivre...	891.39	57,75
	1519,39	100,00

CHROMATE QUADRIBASIQUE DE CUIVRE HYDRATÉ. $4CuO,CrO^3,5HO$.

	Tr.	Calc.
Oxyde de cuivre.....	62.51	62,01
Acide chromique.....	20,31	20.38
Eau.....	17,20	17,61
		100,00

(MALAGUTI et SARZEAU.)

CHROMATE DE CUIVRE ET D'AMMONIAQUE.

Acide chromique.....	32,23
Ammoniaque.....	26,43
Oxyde de cuivre.....	36,23
Eau par différence.....	5,11
	100,00

(MALAGUTI et SARZEAU.)

CHROMATE D'ÉTAIN. $SnO^2,2CrO^3$.

Acide chromique.....	1256,00	58,23
Oxyde d'étain.....	935,29	41,77
	2191,29	100,00

CHROMATE DE FER. $Fe^2O^3,3CrO^3$.

Ac. chromique.	1974,00	66,65	74,9
Oxyde de fer...	978,41	33,35	25,0
	2952,41	100,00	100,0

(MAUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVI, p. 219.)

Voy. FER CHRÔMÉ.

CHROMATE DE GLUCINE.

$G^2O^3,3CrO^3$.

Acide chromique	67,01
Glucine	32,99
	100,00

CHROMATE D'HYDROCHLORATE D'AMMONIAQUE.

	Tr.	Calc.
Acide chromique	65,5	66,0
Acide hydrochlorique	23,5	23,2
Ammoniaque	10,8	10,8
	99,8	100,0

(Péligot, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LII, p. 274.)

CHROMATE DE LITHINE. LO,CrO^3.

Acide chromique	628,00	78,33
Lithine	180,37	21,67
	808,37	100,00

CHROMATE DE MAGNÉSIE.

MaO,CrO^3.

Acide chromique	628,00	71,16
Magnésie	258,35	28,84
	886,35	100,00

CHROMATE DE MANGANÈSE.

MnO,CrO^3.

Acide chromique	628,00	59,38
Oxyde de manganèse	445,88	40,62
	1073,88	100,00

CHROMATES DE MERCURE.

Chromate de bioxyde. HgO,CrO^3.

Acide chromique	628,00	32,31
Bioxyde de mercure	1365,82	67,69
	1993,82	100,00

Chromate de protoxyde. Hg^2O,CrO^3.

Acide chromique	268,00	19,85
Protoxyde de mercure	2631,64	80,15
	2899,64	100,00

Chromate triatomique de mercure.

$3HgO,CrO^3$.

	Calc.	Tr.
Mercure	37,50	79,76
Oxygène	3,00	20,24
Oxyde de chrôme	6,51	
		100,00

(Millon.)

Chromate quadriatomique.

$4HgO,CrO^3$.

	Calc.
Mercure	5000
Oxygène	400
Oxyde de chrôme	654
	6054

(Millon, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. p. 366.)

CHROMATE DE MOLYBDÈNE.

MoO,CrO^3.

Acide chromique	[illegible]
Oxyde de molybdène	[illegible]
	13

CHROMATE DE NICKEL. NiO,C

Acide chromique	628,00
Oxyde de nickel	469,67
	1097,67

Chromate basique de nickel. 2NiO,C

	Tr.		Calc
Ac. chrom.	20,05	20,66	654,8
Ox. de nickel	58,49	59,10	1878,4
Eau	21,30	21,08	675,0
	99,84	100,84	3205,2

(Malaguti et Sarzeau, *Ann. de Ch. et* 3e série, t. IX, p. 451.)

CHROMATE DE PALLADIUM.

PaO,CrO^3.

Acide chromique	628,00
Oxyde de palladium	765,90
	1393,90

CHROMATES DE PLATINE.

Chromate de protoxyde. PtO,CrO^3.

Acide chromique	628,00
Protoxyde de platine	1333,50
	1961,50

Chromate de bioxyde.

Acide chromique	1256,00
Bioxyde de platine	1433,50
	2689,50

CHROMATES DE PLOMB.

Chromate neutre. PbO,CrO^3.

Acide chromique	628,00
Oxyde de plomb	1394,50
	2022,50

(Berzelius, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVII, p.

BASIQUE. $2PbO,CrO^3$.

omique.....	628,00	18,90
plomb.....	2789,00	81,06
	3317,00	99,96

OMB CHROMATÉ ET PLOMB CHROMÉ.

TES DE POTASSE.

NEUTRE. KO,CrO^3+5HO.

.....	589	47,50	100
omique....	652	52,50	
sec.....	1241	68,90	100
.....	562	31,10	
hydraté...	1803		

RE. KO,CrO^3.

.....	589	31,16	100
romique....	1304	68,84	217
	1893	100,00	

, *Ann. of Ph.*, t. X, p. 453. — TASSAERT, *Ch. et de Ph.*, t. XXII, p. 61. — GROU- *id.*, t. XVII, p. 349).

TE DE RHODIUM.

$Rd^2O^3,3CrO^3$.

romique.....	1984,00	54,96
rhodium.....	1602,70	45,04
	3586,70	100,00

TES DE SOUDE.

NEUTRE. NaO,CrO^3.

romique.....	628,00	37,49
.....	390,00	62,51
	1018,00	100,00

RE. $NaO,2CrO^3$.

romique.....	1256,00	76,93
.....	290,00	23,07
	1546,00	100,00

TE DE STRONTIANE.

SrO,CrO^3.

romique.....	628,00	49,17
e.....	687,28	50,83
	1315,28	100,00

TE DE STRYCHNINE.

$C^{42}H^{22}Az^2O^4,HCrO^4$.

	Tr.	Calc.	
n. hydraté	15,34	15,47	61,15
ne.....	»	84,53	334,00
		100,00	395,15

N et ABEL, *Ann. de Ch. et de Ph.*, décem- , t. XXVII, p. 409.)

CHROMATE DE TELLURE.

$TeO^3,2CrO^3$.

Acide chromique.....	1256,00	56,55
Oxyde de tellure.....	1001,76	43,45
	2257,76	100,00

CHROMATE DE THORINIUM.

ThO,CrO^3.

Acide chromique.....	628,00	43,55
Oxyde de thorinium.....	844,90	56,45
	1472,90	100,00

CHROMATE DE VANADIUM.

$VO^2,2CrO^3$.

Acide chromique.....	1256,00	55,23
Oxyde de vanadium....	1056,89	44,77
	2312,89	100,00

CHROMATE D'YTTRIA. YO,CrO^3.

Acide chromique.....	628,00
Yttria.....	1048,64
	1676,64

CHROMATE DE ZINC. ZnO,CrO^3.

Acide chromique.....	628,00	56,43
Oxyde de zinc.....	503,23	43,57
	1131,23	100,00

CHROMATE QUADRIBASIQUE.

$4ZnO,CrO^3,5HO$.

	Tr.	Calc.
Oxyde de zinc.....	62,46	62,86
Acide chromique.....	20,20	19,93
Eau.....	17,35	17,21
	100,01	100,00

(MALAGUTI et SARZEAU.)

CHROMATE DE ZINC ET D'AMMONIAQUE.

$ZnO,2AzH^3,CrO^3+5HO$.

	Tr.		Calc.	
Ammoniaque..	19,92	20,00	118	19,9
Oxyde de zinc.	23,73	24,00	144	23,8
Acide chromiq.	31,09	31,14	184	30,9
Eau par différ..	25,25	24,86	162	25,4
	99,99	100,00		100,0

(MALAGUTI et SARZEAU, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. IX, p. 445.)

CHROME. Cr.

Équiv[t] 328,00. Dens[t] 5,9.

CHROME OXYDÉ.

Syn. *Wolkonskite; chromocker; oxyde chromique; miloschine.*

	(1)	(2)	(3)
Silice	54,1	64,0	57,0
Alumine	18,6	23,0	22,5
Fer	1,2	»	3,5
Oxyde de chrôme	24,3	10,5	5,5
Chaux et magnés	1,8	2,5	11,0
	100,0	100,0	99,5

	(4)	(5)
Silice	58,50	84,0
Alumine	30,02	4,5
Fer	3,00	1,0 oxyde.
Oxyde de chrôme	2,00	2,5
Chaux et magnés	6,23	0,0
	99,75	92,0

(1) C. des écouchets terreux, par DRAPPIER. — (2) C à cassure esquilleuse, *id.* — (3) C. de Halle, par DUFLOS. — (4) C. de Waldemburg, par ZELLNER. — (5) C. de Saône-et-Loire, par COLLET DESCOTILS.

(*Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 220.)

CHRÔME OXYDÉ.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Acide silic.	30,06	27,2	37,04	27,50
Ox. chrom.	31,24	34,0	17,93	36,10
Ox. ferrique.	9,39	7,2	10.43	»
Alumine	3,09	»	6,47	5,04
Chaux	1,90	»	1,66	0,50
Magnésie	6,50	7,2	1,91	»
Ox. plombiq.	0,16	»	1,01	»
Eau	18.40	23,2	21,84	20,80
	100,74	98,8	98,26	99,91

(1) Wolkonskite d'Okhansk, par ILIMOFF, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1847. — (2) *Id.*, par BERTHIER, *Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III. p. 222. — (3) *Id.*, par KERSTEN, *id.* — (4) Miloschine, par KERSTEN, *id.*

CHRÔME. Chromocker de Sandfelsen.

Silice	34,22	33,96	46,11
Alumine	23,61	22,27	30,53
Oxyde de fer	5,15	2,15	3,15
— chrôme		3,31	4,28
Potasse	2,33	2,96	3,44
Soude	0,35		0,46
Eau	8,91	9,56	12,52 perte.
Résidu non attaqué	25,55	26,42	
	100,12	100,93	100,49

(WOLF, *R. sc. et ind.*, t. XXI, p. 202.)

CHRYSAMMATE DE BARYTE.

$C^{15}HAz^2O^{12},BaO.$

	Calc.	
Carbone	1146,5	31,23
Hydrogène	12,5	0,34
Azote	354,0	9,64
Oxygène	1200,0	32,72
Baryte	956,8	26,07
	3669,8	100,00

(SCHUNCK.)

CHRYSAMMATE DE BARYTE.

$C^{14}Az^2HO^{11},BaO,2HO.$

	Tr.
Carbone	28,80
Hydrogène	1,11
Azote	»
Oxygène	»
Baryte	25,91

(MULDER.)

CHRYSAMMATE DE PLOMB.

$C^{15}HAzO^{12},PbO.$

	Calc.	
Carbone	1146,5	27,91
Hydrogène	12.4	0,50
Azote	354,0	8,62
Oxygène	1200,0	29,22
Oxyde de plomb	1394,5	33,75
	4107,4	100,00

(SCHUNCK.)

CHRYSAMMATE DE PLOMB.

	Tr.
Carbone	20,3
Hydrogène	0,6
Azote	6,2
Oxygène	21,3
Oxyde de plomb	51,6
	100,0

(MULDER.)

CHRYSAMMATE DE POTASS

	Tr.		
Carbone	34.79	34,31	1146
Hydrogène.	0,82	1,09	12
Azote	10,79	10,59	354
Oxygène	35.72	36,13	1230
Potasse	17,88	17,88	589
	100,00	100,00	3333

(SCHUNCK, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 244.)

IMATE DE POTASSE.

$C^{14}Az^2HO^{11},KO.$

	Tr.	Calc.
e.....	34,2	33,9
ène.....	0,8	0,4
.....	11,2	11,3
e.....	35,2	35,4
.....	18,6	19,0
	100,0	100,0

ι, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXII, p. 122.)

AMMIDE. $C^{14}H^2AzO^{11}+AzH^3.$

1. *chrysammanique* de Robiquet.

	Tr.	Calc.
e.....	38,00	38,6
ène.....	2.08	1,8
.....	19.15	19,3
e.....	40,77	40,3
	100,00	100,0

ι, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXII, p. 125.)

ANISATE D'AMMONIAQUE.

$C^{14}H^8Az^4O^{14}.$

	Tr.		Calc.	
e....	32,72	»	32,32	84
ène..	3,14	»	3,08	8
....	»	21,29	21,54	56
e...	»	»	43,06	112
			100,00	260

e Ch. et de Ph., décembre 1849, t. XXVII, et 459.)

ANISATE D'ARGENT.

$C^{14}H^4Ag.Az^3O^{14}.$

	Tr.		Calc.	
e....	24,11	23,83	24,00	84
ène..	1,19	1,22	1,14	4
....	»	30,90	30,85	108
....	»	»	12,00	42
e...	»	»	32,01	112
			100,00	350

s, *Ann. de Ch. et de Ph.*, décembre 1849, 'II, p. 459.)

ÈNE. $C^2H.$

	Calc.		Tr.	
e	114,64	94,82	94,83	94,25
.	6,24	5,18	5,44	5,30
	120,88	100,00	100,27	99,55

r, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, p. 140.)

CHRYSITE. Voy. Péridot.

CHRYSOBÉRIL. Voy. Cymophane.

CHRYSOCALE. Voy. Cuivre hydro-siliceux, Alliages.

CHRYSOLÉPATE DE PLOMB.

$C^{12}H^2Az^2O^{13},PbO.$

	Calc.	Tr.	
Carbone.....	18,18	17,79	17,05
Hydrogène.....	0,74	1,12	1,03
Azote.....	9,04	8,82	8,46
Oxygène.....	24,64	24,74	25.90
Oxyde de plomb..	47,40	47,56	47,56
	100,00	100,00	100,00

(Schunck.)

CHRYSOLÉPATE DE POTASSE.

$C^{12}H^2Az^2O^{13},KO.$

	Tr.		Calc.	
Carbone..	27,56	27,46	917,22	27,27
Hydrogèn.	1,05	1,00	24,95	0,74
Azote....	15,84	15.89	534,12	15,79
Oxygène..	38,19	38,09	1300,00	38,66
Potasse...	17,36	17,56	589,92	17,54
	100,00	100,00	3363,21	100,00

(Schunck, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 238.)

CHRYSOLITHE. Voy. Chaux phosphatée; Péridot.

CHRYSOLITHE DU CAP. Voy. Prehnite.

CHRYSOLITHE DES VOLCANS. Voy. Péridot.

CHRYSOLITHE ORIENTALE. Voy. Cymophane.

CHRYSOLITHE DE SAXE. Voy. Topaze.

CHRYSOPALE. Voy. Cymophane.

CHRYSOPHANE. Voy. Seybertite.

CHRYSOPRASE. Voy. Agate.

CHRYSORHAMNINE. $C^{23}H^{11}O^{14}.$

	Tr.		Calc.	
Carbone...	58,23	57,81	138	58,23
Hydrogène.	4,77	4,64	11	4,64
Oxygène..	37,00	37,55	88	37,13
	100,00	100,00	237	100,00

(Kane, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. VIII, p. 381.)

CHRYSOTILE. Voy. Métaxite.

CHUSITE. Voy. Péridot.

CHYLE.

De cheval.
Albumine (qui en fait la plus grande partie).
Fibrine.
Matière grasse qui lui donne l'apparence du lait.
Potasse.
Muriate de potasse.
Phosphate de protoxyde de fer.

(VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. LXXXI, p. 124.)

CHYLE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Chyle animal.....	»	70	»	»
Chyle végétal.....	»	40	»	»
Chyle animal.....	1021,5	95	9,2	1
Chyle végétal.....	1021,5	73	9,2	3
Chyle animal.....	1022	74	»	»
Chyle végétal.....	1022	78	»	»
Chyme prov. d'une nourriture végét.	»	200	6	12

(1) Densité. — (2) Matières solides sur 100 de chyme. — (3) Matières salines. — (4) Charbon.

(MARCET, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. p. 52.)

CHYLE.

	(1)	(2)
Carbone.....	55,2	55,0
Oxygène.....	25,9	26,8
Hydrogène.....	6,6	6,7
Azote.....	11,0	11,0
	98,7	99,5

(1) C. de chien. — (2) C. de cheval.

(MACAIRE et MARCET, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LI, p. 377.)

CHYLE.

Eau.....	940,6	928,0	916,0
Fibrine.....	0,3	0,8	0,9
Graisse.....	1,2	10,0	3,5
Albumine.....	12,7	16,1	60,5
Mat. color. du sang.	0,4	tr.	5,7
Mat. extractives et sels.....	10,1	13,7	12,8

(SIMON, *T. de Ch.* de Dumas, t. VIII, p. 615.)

CHYLE.

Eau.....	924,3	949,8	918,03	967,9
Coagulum...	17,5	4,2	7,08	1,9
Albumine...	15.5	34,3	12,08	19,1
Mat. grasses.	tr.	pet. quant.	16,12	p. quant.
Extr. aqueux.	7,9	8,4	11,08	9,2
Extr. alcool. et sels....	5,6	2,3	2,00	0,9

(TIEDEMANN et GMELIN, *T. de Ch.* de Dumas, t. VIII, p. 614.)

CHYLE ET LYMPHE D'UN ANE.

Eau.....	90,237
Albumine.....	3,516
Fibrine.....	0,370
Extrait alcoolique.....	0,332
Extrait aqueux.....	1,233
Graisse.....	3,601
Sels inorganiques.....	0,711

(REES, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1843.)

CHYLE. Sérum du chyle.

Graisse brune, extraite avec les pre portions d'alcool.....
Graisse jaune, extraite en dernier lieu.
Extrait de viande, lactate sodique et chlorure sodique cristallisé en octaèdres, probablement à cause de la présence d'une matière animale.....
Matière extractive soluble dans l'eau (insoluble dans l'alcool), avec carbonate et très-peu de phosphate sodique.....
Albumine.....
Carbonate et un peu de phosphat calcique, obtenus par la combustion de l'albumine.....

(*Tr. de Ch.* de Berzelius.)

CHYNOLE. C^2HO.

	Calc.	
Carbone...	229,305	67,090
Hydrogène.	12,479	3,651
Oxygène...	100,000	29,259
	341,784	100,000

(WOSKRENESENSKY, *Répert. de Ch. sc.* et p. 245.)

CIGUË (CONIUM MACULATUM).

Suc des feuilles fraîches.

Résine.....
Extractif.....
Gomme.....
Albumine.....
Fécule verte.....
Acide acétique, sulfate, hydrochlorate et nitrate de potasse; malat et phosphate de chaux; phosphates de magnésie, de fer et de manganèse.....

(SCHRADER, *Journ.* de Schweigger, t. V, p.

	(1)	(2)
rbonique.....	13,68	»
et sable.....	4,87	»
.....	2,11	2,62
.....	8,10	»
rique	1,25	»
.....	20,02	14,96
.....	6,78	8,39
.....	17,52	21,69
.....	14,95	9,64
sphorique	9,11	»
furique.....	2,78	»
) ferrique.....	»	3,49
calcique.....	»	16,77
lcique.....	»	5,88
sodique	»	16,61

tat direct de l'analyse de 100 parties de (2) Composition des cendres après dé- l'acide carbonique, charbon, etc.

n, *Ann. der Ch. und Pharm.*, v. Liebig et 1845, n° 6.

. Voy. ARGILES ET CHAUX CARBO-

E.

(1)	(2)	(3)	(4)
63,00	66,00	63,52	63,530
23,00	24,18	23,55	22,706
1,25	»	»	»
12,00	9,47	12,11	12,420
0,75	»	»	»
100,00	99,65	99,18	128,656

ar KLAPROTH, *Beitrage*, t. I, p. 299. — l'Alexandrow, par ILIMOFF, *Rapp.* de Ber- s. — (4) C. d'Alexandrowsk, par KREST- *id.*, 1847.

E. Voy. SULFURE DE MERCURE ET : SULFURÉ.

NINE. $C^{20}H^{11}AzO$.

	(a)	(b)	(c)
ie ...	137,3	7,06	6,22
.....	1528,8	78,67	76,97
.....	177,0	9,11	9,02
.....	100,0	5,16	7,79
	1943,1	100,00	100,00

	(d)	(e)	(f)
ie	7,73	7,71	7,62
.....	77,93	78,22	77,76
.....	9,28	9,68	»
.....	5,06	4.39	»
	100,00	100,00	

c) (d) (e) LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, p. 120. — (f) DUMAS et PELLETIER, *id.*, 191.

CINCHONINE.

$C^{40}H^{24}Az^2O^2$.

Hydrogène.....	7,66	299,5
Carbone.....	78,18	3057,6
Azote	9,05	354,0
Oxygène.....	5,11	200,0
	100,00	3911,1

(REGNAULT.)

CINCHONINE BRÔMÉE. $C^{20}H^{23}BrAz^2O^2$.

	Tr.	Calc.	
Carbone	59,3	228	61,1
Hydrogène.....	5,6	21	5,6
Brôme.....	»	80	»
Azote	»	28	»
Oxygène.....	»	16	»
		373	

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXIV. p. 308.)

CINCHONINE $\frac{3}{4}$ BRÔMÉE. $C^{76}H^{41}Br^3Az^4O^4$.

	Tr.	Calc.	
Carbone.....	55,45	456	55,3
Hydrogène.....	5,18	41	5,0
Brôme.....	28,30	240	29,1
Azote	»	56	»
Oxygène.....	»	32	»
		825	

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXIV, p. 309.)

CINCHONINE BICHLORÉE. $C^{20}H^{20}Cl^2O^2Az^2$.

	Tr.	Calc.	
Carbone.....	»	228	»
Hydrogène.....	»	20	»
Chlore.....	18,9	71	19,5
Oxygène.....	»	16	»
Azote.....	»	28	»
		363	

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXIV, p. 305.)

CINCHOVATINE. $C^{40}H^{27}Az^2O^2$.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	69,70	69,80
Hydrogène.....	6,97	6,83
Azote	7,23	7,16
Oxygène.....	16,10	16,21
	100,00	100,00

(MANZINI, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 378.)

CINNAMATE D'ARGENT. $C^{18}H^7O^3,AgO$.

	Tr.		Calc.	
Ac. cinnamique	55,0	54,8	1764,8	54,9
Ox. d'argent..	45,0	45,2	1451,0	45,1
	100,0	100,0	3215,8	100,0

(Dumas et Péligot, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVII, p. 313.)

CINNAMÉINE. $C^{27}H^{26}O^8$.

	Tr.	Calc.
Carbone	78,88	78,60
Hydrogène	6,20	6,17
Oxygène	14.92	15,23
	100,00	100,00

(Frémy, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXX, p. 185.)

Cinnaméine.

Carbone	79,96	81,12
Hydrogène	7,62	8,83
Oxygène	12,42	10,05
	100,00	100,00

(Deville, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. III, p. 156.)

CINNAMINE. $C^{16}H^8$.

	Tr.	Calc.	
Carbone	92,35	1200,0	92,30
Hydrogène	7,70	100,0	7,70
	100,05	1300,0	100,00

(Gerhardt et Cahours, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. I, p. 97.)

CINNANILIDE. $C^{50}H^{13}AzO^3$.

	Tr.		Calc.	
Carbone	80,39	80,52	2250,0	80,66
Hydrogène	6,06	6,20	162,5	5,83
Azote	»	6,41	177,0	6,35
Oxygène	»	»	200,0	7,16
			2789,5	100,00

(Cahours, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXIII, p. 344.)

CINNANISIDIDE NITRIQUE.

$C^{52}H^{14}A^2O^8$.

	Tr.	Calc.	
Carbone	64,52	64,43	192
Hydrogène	4,82	4,69	14
Azote	»	9,49	28
Oxygène	»	21,49	64
		100,00	298

(Cahours, *Ann. de Ch. et de Ph.*, décembre 1849, t. XXVII, p. 462.)

CIPOLIN. Voy. Chaux carbonatée

CIRE.

	(1)	(2)	(3)
Carbone.	81,784	8607	79,99
Hydrog..	12,672	13859	13,36
Oxygène.	5,544	4534	6,65
	100,000	27000	100,00

	(5)	(6)	(7)
Carbone	80,20	65,4	80,69
Hydrog.	13,44	7,3	14,37
Oxygène.	6,36	27,3	7,94
	100,00	100,0	100,00

	(9)	(10)	(11)
Carbone.	73,37	73,90	74,09
Hydrog..	12,14	11,40	11,30
Oxygène.	14,49	14,70	14,61
	100,00	100,00	100,00

	(13)	(14)
Carbone	74,39	81,67
Hydrogène	11,13	13,61
Oxygène	14,48	4,72
	100,00	100,00

(1) C. d'abeilles, par Thénard et Ga *Ann. de Ch. et de Ph.* t. V, p. 294. — (2) C 63 cent., *id.*, t. XIII, p. 340. — (3, 4, 5) C. d par Lewy de Copenhague. *C. R.*, t. XVI. — Henri Jeune, *T. de Ch.* de Liebig, t. III (7) C. par Ure, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. X — (8) C. par Oppermann, *id.* t. XLIX, p. 2 par Hess., *R. sc. et ind.*, t. XII. p. 426. — d'Ocubia. — (12, 13) C. de Bicubia. — (14. Andaquies, par Lassy, *Ann. de Ch. et de Ph* t. XIII, p. 454.

CIRE VÉGÉTALE.

	(1)	(2)	(3)
Carbone	72,8788	75,0	79,83
Hydrog.	12,0297	12,5	13,33
Oxygène	15.0915	»	6,84
	100,0000		100,00

	(5)	(6)	(7)
Carb..	0,842	0,846	76,725
Hydr..	0,113	0,133	10,910
Oxyg..	0,057	0,054	12,365
	0,982	1,000	100,000

(1) C. du Brésil, par Oppermann, *Ann. de Ph.*, t. XLIX, p. 243. — (2) C. de la Lewy, *R. sc. et ind.*, 2e série, t. IV, (3) Extrait de l'herbe de prairie, par M 2e série, t. VII, p. 61. — (4) C. des feu ringa, *id.* — (5) (6) C. de palmier, par Bou *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIX, p. 22. — (de Liége, par Dopping, *Rapp. ann.* de Berz

LE.

	(1)	(2)	(3)
.....	80,60	80,74	80,28
.....	13,13	13,49	13,20
.....	6,27	5,80	6,52
	100,00	100,00	100,00

e Chine, par LEVY, *Annuaire* de Millon
ie, p. 550. — (3) C. de Quindin, par
n, *id.*, 1847, p. 551.

LE. $C^{40}H^{32}O^{10}$.

	(1)	(2)	(3)
.....	69,17	68,89	69,67
.....	8,94	9,12	8,94
.....	21,92	21,99	21,39
	100,00	100,00	100,00

pommier. — (2) Cire des baies du sor-
alculé.
p. ann. de Berzelius, 1846.)

HLE. Voy. OZOCKÉRITE.

ytinus hypocystis). Suc.

rante soluble dans l'eau et l'al-

rante soluble seulement dans

ble dans l'eau et l'esprit-de-vin,
cipite la colle forte.
ble seulement dans l'eau, et
ite la colle forte.
ue.
logue à l'ulmine.
ourn. de Ph., t. LXXXIV, p. 344.)

ATE D'AMMONIAQUE
$^{10}AzH^7O^8$.

Tr.		Calc.	
,23	47,90	764,28	46,92
,74	5,42	87,35	5,36
,60	14,60	177,04	10,88
,43	35,08	600,00	36,84
,00	100,00	1628,67	100,00

D'AMMONIAQUE cristallisé, hy-
AzH^7O^8,3HO.

	Tr.	Calc.	
....	44,01	764,28	39,55
....	6,12	112,34	5,84
....	9,16	177,04	9,16
....	43,71	800,00	45,48
	100,00	1853,63	100,00

CITRACONATE D'ARGENT.

$AgO,C^8H^4O^4$.

	Tr.	Calc.	
Carbone.....	16,99	382,17	17,65
Hydrogène....	1,47	24,95	1,15
Oxygène.....	14,84	300,00	13,96
Oxyde d'argent.	66,70	1451,61	67,24
	100,00	2158,73	100,00

(GRASSO.)

CITRACONATE DE BARYTE.

$BaO,C^8H^4O^4$.

Baryte.....	956,88	36,86
Acide.....	1444,24	55,74
Eau.....	112,48	3,70
Eau de cristallisation...	112,48	3,70
	2596,08	100,00

(GRASSO.)

CITRACONATE DE CHAUX séché à l'air.

Chaux.....	365,02	16,37
Acide.....	1414,24	63,44
Eau basique.....	112,48	5,04
Eau de cristallisation...	337,44	15,15
	2229,18	100,00

CITRACONATE DE CHAUX séché à 100°.

Chaux.....	365,02	17,22
Acide.....	1414,24	66,81
Eau basique.....	112,48	5,31
Eau de cristallisation...	224,96	10,66
	2116,70	100,00

CITRACONATE DE CHAUX séché à 120°.

Chaux.....	365,02	19,29
Acide.....	1414,24	74,75
Eau basique.....	112,48	5,96
	1891,74	100,00

(GRASSO.)

CITRACONATE DE PLOMB.

CITRACONATE NEUTRE. $PbO,C^8H^4O^4,2HO$.

	Tr.	Calc.	
Oxyde de plomb	59,66	1394,50	59,89
Acide.....	31,07	707,12	30,45
Eau.....	9,27	224,96	9,66
	100,00	2326,58	100,00

CITRACONATE DE PLOMB BASIQUE.

$2PbO,C^8H^2O^8$.

	Calc.	Tr.	
Oxyde de plomb	2789,00	79,77	79,48
Acide.....	707,12	20,23	20,52
	3496,12	100,90	100,00

(GRASSO.)

CITRACONATE DE STRONTIANE.

$StO,C^8H^2O^8,4HO$.

Strontiane.....	647,29	25,77
Acide.....	1444,24	57,80
Eau basique.....	112,48	4,47
Eau de cristallisation...	337,44	11,96
	2511,45	100,00

(GRASSO, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. I, p. 333.)

CITRATE D'ARGENT. $C^{12}H^5O^{11},3AgO$.

	Tr.		Calc.	
Carbone	13,940	13,99	917,220	14,254
Hydrog.	0,979	0,98	62,397	0,969
Oxygène	14,421	17,37	1100,000	17,095
Ox.d'arg.	67.660	67,66	4354,800	67,682
	97,000	100,00	6434,417	100,000

(LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVI, p. 12.)

CITRATE D'ARGENT.

	Tr.		Moyenne.
Carbone.....	14,0	14,1	14,05
Hydrogène.....	1,1	1,0	1,05
Argent.....	62,6	62,7	62,65
Oxygène.....	»	»	22,25
			100,00

(DUMAS et PIRIA, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. V, p. 361.)

CITRATE DE BARYTE.

Acide citrique.....	731,08	38,22
Baryte.....	956,88	50,00
Eau.....	225,00	11,78
	1912,96	100,00

CITRATE DE CHAUX.

Acide citrique.....	731,08	60,93
Chaux.....	356,02	29,70
Eau.....	112,50	9,37
	1199,60	100,00

CITRATE DE CUIVRE.

Acide citrique.....	2193,24	52,52
Oxyde de cuivre.....	1982,80	47,48
	4176,04	100,00

CITRATES DE MERCURE.

CITRATE DE PROTOXYDE. $Hg^2O,$

Base.....	50
Acide.....	49
	100

(BURCKARDT.)

CITRATE DE BIOXYDE. $HgO,3Ci-$

Base.....	35
Acide.....	64
	100

(BURCKARDT, *Répert. de Ch. sc.* p. 187.)

CITRATE DE PLOMB.

Acide citrique.....	731
Oxyde de plomb.....	1394
	2125

CITRATE DE PLOMB.

Base.....	67
Carbone.....	14
Hydrogène.....	1
Oxygène.....	17
	100

(LEVOL, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e p. 507.)

CITRATE DE POTASSE E MOINE. $C^{24}H^{18}O^{27},3KO,SbO$

	Cal
Carbone.....	21,
Hydrogène.....	2,
Oxygène.....	32,
Potasse.....	21,
Oxyde d'antimoine.....	22,
	100,

(THAULOW, *Répert. de Ch.*, 2e série,

CITRATE DE SOUDE.

Acide citrique.....	731
Soude.....	390
Eau.....	112
	1234

CITRÈNE. C^8H^4.

	Calc.	
Carbone.....	194,3	88
Hydrogène.....	25,0	11
	246,3	100

(DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LII

ATE D'AMMONIAQUE.

	(1)	(2)
ique	11,565	10,303
	76,190	67,879
	12,245	21,818
	100,000	100,000

irate. — (2) 2e Hydrate.

ATE D'ARGENT.

gentique	67,442
	32,558
	100,000

ATE DE BARYTE.

	36.893
	54,369
	8,738
	100,000

ATE DE CHAUX.

	(1)	(2)
	30,107	16,767
	60,216	67,066
	9,677	16,167
	100,000	100,000

ure. — (2) Bisel.

ATE PLOMBIQUE.

plomb	63,277
	31,638
	5.085
	100,000

n. de Ch. et de Ph., t. LXI, p. 188.)

:. Voy. QUARTZ HYALIN.

3. Cendres.

	33,89
	3,56
	12.87
	8,67
rique	0,24
sphorique	34,81
urique	3,30
sodique	2,31
	0,35
	100,00

R. sc. et ind., t. XXIV, p. 78.)

CITROPTÈNE. C^8H^8O.

	Tr.	Calc.
Carbone	55,02	55,02
Hydrogène	9,16	8,98
Oxygène	35,82	36,00
	100,00	100,00

(OHME, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1841.)

CIVETTE.

Ammoniaque
Elaïne et stéarine.
Mucus.
Résine.
Huile volatile.
Matière colorante jaune.
Sous-carbonate et sulfate de potasse.
Sous-phosphate de chaux et oxyde de fer.

(BOUTRON-CHARLARD, *J. de Pharm.*, t. X, p. 536.)

CLAUSTHALIE. V. PLOMB SÉLÉNIÉ.

CLEAVELANDITE. V. ALBITE.

CLINTONITE. V. SEYBERTITE.

CLITONITE. V. PREHNITE.

CLUTHALITE. Voy. MÉSOTYPE.

CLOUS DE GIROFLE. (Eugenia cariophyllata.)

Huile volatile	18
Résine insipide	6
Tannin particulier	13
Matière extractive peu soluble avec un peu de tannin	4
Gomme	13
Fibre ligneuse	28
Eau	18
	100

(TROMSDORF, *Journ. de Pharm.*, t. XVIII.)

CLOUS DE GIROFLE.

Une livre de clous de girofle de Bourbon distillés après les avoir triturés et laissé macérer dans 16 livres d'eau, a donné 2 onces 2 gros d'huile essentielle.

Une livre de clous de girofle des Moluques en a fourni par le même procédé 2 onces 1 gros 24 grains.

(FOURCROY, *Ann. de Ch.*, t. VII, p. 22.)

CNICINE. $C^{28}H^{18}O^{10}$.

Carbone	62,9
Hydrogène	6,9
Oxygène	30,2
	100,0

(*T. de Ch. organ.* de Liebig, t. III, p. 500.)

COBALT. Co.

Éq^t. 368,99. D^t 8,51. F^n à 130° de Wedgw.

COBALT. Genre minéralogique; voy. les espèces : COBALT SULFURÉ; COBALT ARSÉNICAL; COBALT GRIS; COBALT OXYDÉ NOIR; COBALT ARSÉNIATÉ; COBALT SULFATÉ.

COBALT ARSÉNIATÉ.

Syn. *Erythrine; arsénite de cobalt; rhodoïse; lavendulan; rosélite.*

	(1)	(2)
Protoxyde de cobalt....	36,520	33,420
Id. de fer.....	1,011	4,010
Acide arsénique.....	38,430	38,298
Eau.....	23,103	24,184
Oxyde de nickel.....	tr.	»
	99,064	99,912

(1) C. de la mine de Wolfgang-Masson, près Schreeberg. — (2) C. de la mine de Rappold, près Schneeberg.

(KERSTEN.)

COBALT ARSÉNIATÉ de Marcus Rœhling près Annaberg.

Acide arsénieux libre.....	50,10	48,10
— arsénique.....	19,10	20,00
Protoxyde de cobalt.....	16,60	18,30
— de fer.....	2,10	1,10
Eau.....	11,90	12,13
Ox. de nickel et acide sulfur.	tr.	tr.
	99,80	99,63

(KERSTEN.)

COBALT ARSÉNIATÉ de la mine de Daniel, à Schneeberg.

Protoxyde de cobalt.....	29,19
Chaux.....	8,00
Acide arsénique.....	38,10
Eau.....	23,90
	99,19

(KERSTEN, *Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. II, p. 571.)

COBALT ARSÉNICAL.

Syn. *Speiscobalt; smaltine.*

Arsenic.....	65,75
Cobalt.....	28,00
Oxyde de fer et de manganèse.....	6,25
	100,00

(JOHN, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. II, p. 559.)

COBALT ARSÉNICAL.

	(1)	(2)
Arsenic.....	74,22	69,159
Cobalt.....	20,31	23,440
Fer.....	3,41	4,945
Cuivre.....	0,16	»
Silice.....	»	»
Soufre.....	0,89	0,900
	98,99	98,444

(1) Cobalt arsénical de Riechelsdorf, par MEYER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VIII, p. (2) C. de Tunaberg, par VARRENTRAPP, *R ind.*, t. VII, p. 44. — (3) C. de Biéber, par LA *Ann. de Ch.*, t. LXXXV.

COBALT ARSÉNICAL.

	(1)	(2)
Cobalt.....	50,00	35
Fer.....	18,34	2
Arsenic.....	23,33	55
Terre insoluble....	5,00	»
Soufre.....	3,33	8
	100,00	100

	(4)	(5)
Cobalt.....	37,7	53,71
Fer.....	5,7	10,05
Cuivre.....	»	0,86
Arsenic.....	49,0	36,02
Soufre.....	6,5	0,16
	98,9	100,80

(1) C. de Norwége, par LEFEBVRE, *J. des* fructidor an III, p. 60. — (2) C. de Tunabe SAGE, *El. de Ch.* de CHAPTAL, t. II, p. (3) *Id.*, par KLAPROTH, *Ann. de Ch. et* t. VIII, p. 82. — (4) *Id.*, par TASSAERT, (5) C. de Modum (Norwége), par SCHERER, *ann.* de Berzelius, 1842. — (6) *Id.*, par FRAN

COBALT BISMUTHIFÈRE.

	(1)
Arsenic.....	77,9602
Cobalt.....	9,8866
Fer.....	4,7695
Bismuth.....	3,8866
Cuivre.....	1,3030
Nickel.....	1,1063
Soufre.....	1,0160
	99,9282

(1) C., par KERSTEN, *Tr. de Min.* de Duf t. II, p. 565. — (2) C. de l'Erzgebirge (Bohême AUTHON, *Journ.* d'Erdmann, 1836.

T GRIS.

Cobalt éclatant; cobaltine; danaïte.

	(1)	(2)	(3)
.....	39.91	3.23	0.2654
.....	4.75	33,10	0,0831
.....	17,78	20,08	0,1757
.....	47.45	43.17	0,1755
	109.89	99,88	0,9997

par WOHLER, *Tr. de Min.* par Dufrénoy. 64. — (2) C., par STROMEYER, *Ann de. Ch.* , t. VII. p. 81. — (3) C. de Skutterud, par R, *Ann.* de Pogg, t XLII, p. 546.

GRIS. DANAÏTE.

.....	17,84	»
.....	41,44	»
.....	32,94	»
.....	6,45	»
.....	1,01	»
.....	0,32	»
iure de fer.....	»	57,13
de fer.....	»	29,66
e de cobalt.....	»	13.05
	100,00	99,84

in. par Dufrénoy, t. II, p. 563.)

T OXYDÉ NOIR.

Peroxyde de cobalt.

le de cobalt.....	32,03
de manganèse.....	31.21
e.....	6,78
.....	22,90
	92,92

BERG, *T. de Min.* de Dufrénoy, t. II, p. 566.)

le Rengemdorf en Lusace.

.....	0,248
e.....	0,204
de cobalt.....	0,194
de manganèse.....	0,160
de cuivre.....	0,002
.....	0,170
	0,978

, *G. R.*, t. II.)

le Kamsdorff.

nanganeux.....	40,05
cobalteux.....	19,45
cuivrique.....	4,35
ferrique.....	4,56
.....	0,59
.....	0,37
e.....	9,47
.....	21,24

m, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1843.)

COBALT SULFATÉ.

Syn. : *Kobalt vitriol; rhodalose.*

	(1)	(2)	(3)
Magnésie.....	»	»	0,0386
Acide sulfurique..	30.2	19.74	0,2963
Oxyde de cobalt..	28.7	38,71	0,1991
Oxyde de fer....	0.9	»	»
Eau.....	41.2	41,55	0,4605
	101,0	100,00	0,9965

(1) C. de Bieber, par BERTHIER, *Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. II, p. 578. — (2) C., par KOPP, *Ann. de Ch.*, t. LXX. p 59. — 3) C, par WENKELLERICH, *Ann. de Pharm.*, t. XIII, p. 252.

COBALT SULFURÉ.

Syn. : *Koboldine.*

	(1)	(2)	(3)
Arsenic.....	»	»	0,7784
Cobalt.....	53,35	43,20	0,2001
Cuivre.....	0,97	14,40	traces.
Fer.....	2,30	3,53	0,0151
Soufre.....	42,25	38,50	0,0069
Gangue.....	»	0,33	»
	98,87	99,96	1,0005

(1) C. de Musen, par VERNEKINCK, *Ann. des Mines*, 1827, p. 280. — (2) C. de Riddarhyttan, par HISINGER, *Ann. de Ch.*, t. LXXXIII, p. 332 — (3) C. de Skettered, par SCHERER, *Ann.* de Pogg, t. IV. p. 546.

COBALT SULFURÉ. Minerai de cobalt.

Sulfure de cobalt.....	90,78
Sulfure de fer.....	9,22
	100,00

(MIDDLETON, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 213.)

COBALT SULFURÉ. Minerai de cobalt de l'usine de Philippshoffnung, près de Siégen.

Soufre.....	23.93
Arsenic.....	37,13
Cobalt.....	24,70
Fer.....	13,36
Matière insoluble et perte.....	1,86

(SCHNABEL, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p 159.)

COBALTINE. Voy. COBALT GRIS.

COBALTOCYANURE DE POTASSIUM. Voy. CYANURE DE COBALT ET DE POTASSIUM.

COCCOLITE. Voy. PYROXÈNE.

COCHENILLE.

Carmine.
Matière animale particulière.
Stéarine.
Oléine.
Acide odorant.
Phosphate de chaux.
Carbonate de chaux.
Hydrochlorate de potasse.
Phosphate de potasse.
Potasse unie à un acide organique.

(PELLETIER et CAVENTOU, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VII, p. 277.)

COCHENILLE.

Corps gras analogue à la cire	»
Matière colorante avec de l'eau	50,0
Gélatine	10,5
Mucus soluble seulement dans la potasse	14,0
Parties membraneuses	14,0
Hydrochlorate de potasse et d'ammoniaque, potasse, chaux et fer unis à de l'acide phosphorique	1,5

(JOHN, *Écrits ch.*, t. IV, p. 210.)

COCHENILLE.

Carbone	50,75
Hydrogène	5,81
Oxygène	36,53
Azote	6,91
	100,00

(URE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIII, p. 385.)

COCHLÉARIA. Suc épaissi de la plante.

Matière extractive, douce, brune, soluble seulement dans l'esprit-de-vin à chaux, précipitable par le tannin	48,33
Matière insoluble dans l'esprit-de-vin à chaux, précipitable par le tannin	32,00
Sel végétal à base de potasse	6,67
Sel végétal à base de chaux	8,67
Hydrochlorate et sulfate de potasse avec perte	5,00
	100,67

COCHLÉARIA. Partie herbacée.

Huile volatile.
Chlorophylle.
Fibre ligneuse.
Albumine.

(BRACONNOT, *J. de Ph.*, t. LXXXIV, p. 278.)

COCKLE. Voy. TOURMALINE.

COCO. Liqueur intérieure.

Sucre de manne.....
Albumine.....
Gomme.....
Eau.....

Coco. Partie mangeable.

Albumine.....
Huile dont la stéarine cristallise
Gomme.....
Sucre de manne.....
Colorant jaune.....
Fibrine.....

(BIZIO, *T. de Ch.* de Berzelius.)

Coco.

Enveloppe fibreuse.....
Coque dure.....
Pulpe de coco.....
Eau qui se trouve dans l'intéri
fruit.....

(BRANDES, *Tr. de Ch.* de Berzelius.)

COCOSTÉARATE D'ARGE

$AgO,C^{27}H^{26}O^{3}$.

		Calc.	
Oxyde d'argent	1451,61		55
Acide	2688,21		64
	4139,82		100

	Calc.		
Carbone	2063,74	49,83	4
Hydrogène	324,16	7,84	
Oxygène	300,00	7,27	
Ox. d'arg.	1451,61	35,06	3
	4139,51	100,00	10

(BROMEIS.)

COCOSTÉARATE D'ARGENT. $C^{30}H^{34}$

	T
Carbone	54
Hydrogène	8
Oxygène	6
Oxyde d'argent	29
	100

(FRANCIS, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1

COCOSTÉARATE DE SOU

		Calc.
Soude	390,89	12
Acide	2688,21	87
	3079,10	100,

(BROMEIS, *R. sc. et ind.*, t. III, p. 347.

INE. $C^{36}H^{24}O^{4}$.

	Tr.	Calc.
.....	76,84	77,24
.....	12,19	12,04
.....	11,00	10,72
	100,00	100,00

ann. de Berzelius, 1844.)

$^{4}H^{20}Az^{2}O^{10}$.

	(a)	(b)	(c)
.	71,339	72,846	72,660
	5,353	5,231	5,259
.	7,585	7,148	7,225
.	15.723	14,775	14,856
	100,000	100,000	100,000

	(d)	(e)
.....	67.77	67,87
.....	»	»
.....	7,59	7,33
.....	»	»

Ann. de Ch. et de Ph., t. LI, p. 265, *id.*, t. XIX, p. 159. — (*d*) (*e*) Ger-*ind.*, t. X, p. 206.

formule. $C^{28}H^{20}AzO^{5}$.

Tr.	Calc.	
7,23	249,6	6,93
73,94	2675,3	74,27
4,89	177,0	4,92
13,94	500,0	13,88
100,00	3601,9	100,00

de Ch. et de Ph., t. LXVIII, p. 136.)

lres.

.....	27,09
.....	3,01
.....	7,69
.....	13,01
).....	1,19
rique.....	12,02
ue.....	2,67
ue.....	2,57
.....	0,75
	100,00

. *et ind.*, t. XXIV, p. 78.)

ge.

.....	45,43	45,93
.....	5,12	5,23
.....	49,45	48,84
	100,00	100,00

de Ch., 2e série, t. I, p. 147.)

COKE.

L'hect. de coke en morceaux pèse	40 à	45 k.
La voie ou 15 hect. (Paris)	*id.*	645
Le mètre cube.....	*id.*	470

1 partie de charbon de bois équivaut en pouvoir calorifique à 1,25 ou 1,50 de coke en poids, et environ à 0,5 partie en volume.

Composition de quelques variétés de coke préparé en grand.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbon.....	85,8	82,4	82,0	75,0
Cendres.....	11.5	13,8	15,0	21,5
Mat. volatiles.	2,7	3.8	3,0	3,5
	100,0	100,0	100,0	100,0

	(5)	(6)	(7)
Charbon.....	71,5	64,0	59,0
Cendres.....	23,5	28,0	23,0
Matières volatiles....	5,0	8,0	18,0
	100,0	100,0	100,0

(1) C. de la Garre, houille de Saint-Étienne. — (2) C. de Bessèges (Aveyron). — (3) C. de Le Treuil (Saint-Étienne). — (4) C. de Rive-de-Gier. — (5) C. de Durban (Aude). — (6) C de Montmartre (Paris). — (7) C. du Luxembourg (Paris).

(*Tr. des Essais* de Berthier, t. I, p. 349.)

Coke.

Gaz azote.....	68,72
— oxyde carbonique.....	11,02
— acide carbonique.....	13,10
— hydrogène.....	1,12
— carbure d'hydrogène.....	2,91
— acide sulfureux.....	3,13
	100,00

(Kersten, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1841.)

Coke. Proportion des cendres sur 100 parties.

Coke d'Angleterre.

Iron-Brigde...	1,30	C. blanche légère.
Dudley.....	6,32	C. rouge un peu jaunâtre.
Mertyr-Tilwill.	7,13	C. légère rougeâtre.
Ecosse.....	6,78	Id.
Cool-Brook-Dal.	7,10	C. grise.
Puant.....	7,70	C. un peu rougeâtre.

Coke de Saint-Étienne.

Puits Saint-Henri...	22,35	C. grise.
— du Fils.....	23,90	Id.
— Robert, bon menu	4,64	Id.

Puits des Planches .	11,30	C. un peu rougeâtre.
— Carrode.....	5,90	Id.
— de la Grande-Fendue.....	8,90	Id.
— de la Petite-Fendue.....	39,80	Id.

Coke de Rive-de-Gier.

Puits de la Grande-Croix	4,70	C. grise un peu rougeâtre.
— St-Matthieu.....	6,20	Id.
— des Combes.....	6,20	C. grise moins foncée.
— de la Monge....	4,64	C. grise.

(H. GAULTIER.)

Voy. HOUILLE.

COKE. Composition des cendres sur 100 part.

C. d'Angleterre.

	(1)	(2)	(3)
Sulfure calcique..	12,55	8,64	4,56
Silice.....	42,10	35,40	41,60
Alumine	34,40	30,40	35,44
Carbonate calciq..	4,80	6,48	6,46
Carbon. magnésiq.	0,40	»	1,08
Oxyde ferrique...	5,28	18,68	10,80
Oxyde manganiq.	trace.	trace.	trace.
	99,53	99,60	99,94

(1) Iron Bridge. — (2) Dudley. — (3) Mertyr-Tilwill.

COKE de Saint-Étienne.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Sulf. calciq.	2,40	2,40	4,90	5,60
Silice	73,20	54,90	56,50	44,50
Alumine....	14,40	37,00	23,00	34,34
Carb. calciq.	0,80	3,20	0,40	7,00
— magnésiq.	0,70	»	0,76	0,50
Oxyde ferriq.	7,98	2,30	14,38	7,18
— manganiq.	trace.	trace.	trace.	trace.
	99,48	99,80	99,94	99,12

	(5)	(6)	(7)
Sulfure calcique..	2,20	3,60	3,50
Silice.....	50,00	43,50	58,20
Alumine.....	32,00	36,20	34,00
Carbone calcique.	1,40	6,20	0,30
Carb. magnésique	0,70	0,50	0,30
Oxyde ferrique...	13,28	9,42	3,32
Oxyde manganiq..	trace.	trace.	trace.
	99,58	99,42	99,62

(1) Puits Saint-Henri. — (2) Puits du fils. — (3) Puits de Carrode. — (4) Puits Robert, bon menu. — (5) Puits dessus. — (6) Puits des planches. — (7) Puits de la grande fendue.

Coke de Rive-de-Gier.

	(1)	(2)
Sulfure calcique..	3,20	8,70
Silice.....	55,00	36,30
Alumine.....	19,80	11,00
Carbon. calcique..	8.80	24,20
Carb. magnésique.	»	»
Oxyde ferrique...	13,00	19,06
Oxyde manganiq.	trace.	trace.
	99,80	99,26

(1) Puits de la grande Croix. — (2) Puits bes. — (3) Puits de Saint-Mathieu.

(H. GAULTIER, *R. sc. et ind.*, t XXI, p. 151

COLCHIQUE (racine).

Élaïne.
Stéarine.
Acide volatil.
Gallate acide de vératrine.
Matière colorante jaune.
Gomme.
Amidon.
Inuline en abondance.
Ligneux.

(PELLETIER et CAVENTOU, *Ann. de Ch. et de Pl* p. 82.)

COLCHIQUE.

	(1) onces.	(2) d
Amidon.....	1	
Sucre cristallisé	»	
Matière extractive douceâtre un peu amère.....	»	
Apothème	»	
Résine molle mêlée de graisse	»	
Matière extractive extraite par la potasse.....	»	
Mucilage végétal analogue à la gomme adragant (pectine).....	»	
Fibre végétale	»	
Eau.....	12	
Perte.....	»	

(1) Racine récoltée en mai.

	onces.	dr
Amidon.....	1	
Sucre cristallisé	»	
Sucre incristallisable.....	»	
Extrait amer	»	
Apothème	»	
Résine molle mêlée de graisse	»	
Matière extractive extraite par la potasse.....	»	
Mucilage végétal analogue		

(2) Racine récoltée en septembre.

gomme adragant			
ine)	»	2	7.0
égétale	»	2	4.0
	12	6	18.0
	»	»	15.5

(Tr. de Ch. de Berzelius.)

RE SEC AMMONIACAL. Voyez R DE LEAYSON.

RITE. $3APO^3.SO^3+5HO$.

	(1)	(2)	(3)	(4)
	192.60	13.14	24.2	233
e	643.33	42.46	34.5	428
	675.00	44.40	41,3	337
	1510,93	100,00	100.0	998

	(5)	(6)	(7)	(8)
	44.0	45.0	7.90	10.50
e	45,0	45,5	42.75	42,50
	42,0	40,5	48,55	46,75
de de	»	»	0.80	0.25
	101,0	101,0	100,00	100,00

, par ANTHON, *R. sc. et ind*, t. XVI, p. 249. — ar KERSTEN, *Journ. de Schw.*, 1832. — (5 C. mnitz, par KLAPROTH, *T. de Min.* de Dufré- III, p. 270. — (6) C. d'Esquerra, par BERTHIER, 7, 8) Scarbroite par WERNER, id.

IBINE.

e	66,36
gène	6,17
ne	27.47
	100,00

:, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLVII, p. 182.)

IBITE.

	(1)	(2)
métallique	78,599	80,47
yde de fer	42,764	8,50
de mangan.	»	6,09
	4,483	2,00
sie	0,044	2,44
	0,753	»
e d'urane	0,564 Protoxyde	0,50
de cuivre	0,004	»

. de Sibérie, par BROMEIS, *Ann.* de Millon et 1848, p. 149. — (2) C. des monts Ilmen, par M, id. 1849, p. 233.

IBO. Racine.

nce amère combinée avec une ère colorante jaune, résineuse.	12,2
e colorante, résineuse, plus pure.	5,0
A reporter	17,2

Report	17.2
Cire	1.2
Gomme	4.7
Amidon	25.0
Pectine	17.4
Fibre végétale	12.6
Eau, sels et perte	12.9
	100.0

(BUCHNER, *T. de Ch.* de Berzelius.)

COLOPHANE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone	75.944	82.5	77,402	73,60
Oxygène	13.338	15.2	13.047	13,50
Hydrog.	10.718	10.4	9.551	12,90
	100.000	108,1	100,000	100,00

(1) C. par GAY-LUSSAC et THÉNARD, *Ann. de Ch.*, t. LXXIV, p. 60. — *Id.*, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. V, p. 294. — (2) Térébenthine, par HOUTON-LABILLARDIÈRE, *Ch. org.* de Gmelin, p. 289. — (3) C. par SAUSSURE, *T. de Ch.* de Berzelius. — (4) C. par URE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIII, p. 384.

Voy. ACIDE SYLVIQUE, ACIDE PICRIQUE.

COLOPHÈNE. $H^{16}C^{20}$.

	Tr.		Calc.
Hydrogène	11,52	11,67	11.5
Carbone	88,38	88,48	88,5
			100,0

(DEVILLE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXV, p. 68.)

COLOPHONITE. Voy. GRENAT.

COLOQUINTE. (CUCUMIS COLOCYNTHIS.)

Huile amère grasse	4,2
Résidu insoluble dans l'éther	13,2
Principe amer de coloquinte	14,4
Matière extractive un peu amère	10,0
Gomme ordinaire	9,5
Bassorine	3,0
Fibre ligneuse	19,2
Matière extractive extraite par la potasse	17,0
Phyteumacolle	0,6
Phosphate de chaux	2,7
Phosphate de magnésie	3,0
Eau	5,0
Excès	1,8

(MEISSNER, *Nouv. Journ.* de Trommedorf, t. II, p. 122.)

COLOQUINTE.

Résine	4,3
Résine mêlée du principe amer de la coloquinte	44,4
Gelée végétale particulière (bassorin)	18,6
Matière animale	21,4
Acétate de potasse	7,2
Sel déliquescent à base de potasse, insoluble dans l'esprit-de-vin	7,1
	100,0

(BRACONNOT, *J. de Pharm.*, t. LXXXIV, p. 337.)

COLORADOS. Voy. MINERAI D'ARGENT.

COLOSTRUM.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Albumine coagul. par la chaleur	15,07	15,1	11,60	24,5
Caséine	2,00	»	0,80	3,0
Beurre	2,60	2,6	0,56	5,2
Sucre de lait	traces.	3,6	4,30	3,2
Eau	80,38	78,4	82,74	64,1
Sels	»	0,3	»	»
	100,05	100,0	100,00	100,0

(1) C. de vache, par CHEVALIER et HENRI. — (2) *Id.* par BOUSSINGAULT. — (3) C. d'ânesse, par SIMON. — (4) C. de chèvre, *id.*

COLOSTRUM de chienne.

Caséum	17,40	14,60
Beurre	16,20	13,30
Substances extractives	2,90	3,00
Sels	1,40	1,48
Eau	65,74	68,20
	103,64	100,58

(SIMON, *T. de Ch. org.* de Liebig, t. III, p. 249.)

COLOSTRUM d'ânesse.

	(1)	(2)
Eau	737,0	844,0
Matières grasses	8,0	8,5
Caséine	28,9	25,0
Albumine	198,3	123,9
Matière extractives, traces de sucre et sels	13,4	28,6

(1) Quinze jours avant le part environ. — (2) Huit jours après la première analyse.

COLOSTRUM de femme.

	(1)	(2)
Eau	828,0	887,6
Matières grasses	50,0	25,3
Caséine	40,0	34,3
Sucre de lait	70,0	48,2
Cendres	3,1	2,3

(1) Immédiatement après l'accouchement. — (2) Lait normal de la même femme.

(SIMON.)

COLUMBITE.

Acides tantalique, niobique, ilmé	
Protoxyde de fer	
— de manganèse	
Magnésie	
Yttria	
Protoxyde d'urane	

(HERMANN, *Annuaire* de Millon et p. 266.)

Voy. BAIÉRINE et TANTALITE.

COLUMBIUM. Voy. TANTALE.

COLZA. Paille.

Substances solubles dans l'eau	
Substances solubles dans une les alcaline caustique	
Matières soluble dans l'alcool (résine et chlorophylle)	
Fibre végétale	

COLZA. Cendres de paille : sur 1(

Potasse	
Soude	
Chaux	
Magnésie	
Fer, manganèse et alumine	
Acide phosphorique	
— sulfurique	
Chlore	
Silice	

(SPRENGEL, *Ann. agr.* de Roville, t.

COLZA. Cendres de colza.

Potasse	2
Soude	
Chaux	4
Magnésie	4
Sesquioxyde de fer	
Acide phosphorique	4
— sulfurique	
— carbonique	
— hydrochlorique	
Silice	
	10

(1) Graine. — (2) Paille.

(RAMMELSBERG, *Ann.* de Millon e p. 376.)

e des graines cultivées de colza.

.....	4,03
.....	22,70
le sesquioxyde de fer...	2,25
.....	14,65
.....	12,03
ique.....	0,89
horique.....	47,57

nnuaire de Millon et Reiset, 1848,

BLES DIVERS. Voy. Bois; HOUILLE; LIGNITES; ANTHRARBES.

s. Matière combustible particu- Prusse orientale.

	Pouces cubes.
nique.....	130,0
carboné.....	320,0
reumatique.....	90,0
l'ammoniaque.....	26.5
.....	385,5

fourni :

	Grains.
.....	228,0
.....	45,5
r.....	14,5
.....	6,0
e chaux.....	14,0
aux.....	3,0

nn. de Ch., t. V, p. 192.)

s.

(1)	(2)	(3)	(4)
6,86	76,87	93,04	64,20
5,00	4,99	0,26	5,17
7,36	11,99	1,61	21,28
0,78	6,15	5,09	12,35
0,99	0,85	»	21,25

(5)	(6)	(7)	(8)
5,59	51,54	50,13	50,36
4,16	4,69	5,36	4,20
9,06	33,90	35,24	34,27
1,19	9,87	9,37	11,17
0,97	15,71	21,68	18,45

(9)	(10)	(11)	(12)
3,69	55,01	48,89	46,18
4,84	4,63	6,19	5,71
1,73	31,44	43,93	46,81
9,74	8,92	0,99	1,30
6,42	18,89	13,14	14,40

is coal. — (2) Hawthorn hartly coal. — umricks. — (4) Lignite de Schoenfeld - (5) *Id.* de Plauen. — (6) Tourbe de le Neulangen, 1re qualité. — (7) *Id.* (8) Tourbe de Flatow, 1re qualité. — um, 2e qualité. — (10) *Id*, 3e qualité. e bouleau. — (12) Bois de hêtre, 1re qua-

COMBUSTIBLES. Combustibles minéraux de la Russie.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone	93,785	90,59	72.22	74,17
Hydrog.	1.732	2,84	4,27	4,97
Ox. et az.	2.940	1,71	17,45	21,50
Cendres.	1,543	4,85	6,04	2,34

	(5)	(6)	(7)
Carbone.....	72,24	70,72	63,93
Hydrogène	3,52	4,85	4,21
Oxygène et azote.	21,06	21,70	12,45
Cendres.....	3,16	2,71	19,38

	(8)	(9)	(10)
Carbone	60,26	50,25	68,34
Hydrogène	4,43	4,51	5,67
Oxygène et azote.	28,84	19,27	27,93
Cendres.....	6,46	25,96	3,04

	(11)	(12)	(13)
Carbone.....	47,46	20.60	39,08
Hydrogène	4,56	2,75	3,78
Oxygène et azote.	33,02	19,73	51,08
Cendres.....	14,95	56,92	6,04

(1) Anthracite de Gruschewka. — (2) *Id.* de Lissitskia. — (3) Houille du gouvernement de Parme. — (4) *Id.* de Krassnokut. — (5) *Id.* de Charkow. — (6) *Id.* de Caucase. — (7) *Id.* de Lischwinnen. — (8) *Id.* des bords de l'Oka. — (9) *Id.* de Rjasen. — (10) Lignite de Tiflis. — (11) Houille d'Ickutsk. — (12) Schistes bitumineux. — (13) Tourbe des environs d'Ochta.

(WOSKRESSENSKI, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 628.)

COMBUSTIBLES. Terrains de transition.

	(1)	(2)	(3)
Densité	14,62	13,67	13,48
Carbone.....	90,45	91,98	92,56
Hydrogène.....	2,43	3,92	3,33
Oxygène et azote.	2,45	3,16	2,53
Cendres.....	4,67	0,94	1,58

(1) Anthracite de la Pensylvanie. — (2) *Id.* de la Mayenne. — (3) *Id.* du pays de Galles.

COMBUSTIBLES. Combustibles minéraux du pays de Cassel.

			Moyenne.
Carbone.....	69,950	70,243	70,119
Hydrogène	3,210	3,170	3,190
Oxygène.....	7,695	7,487	7,590
Eau hygrométriq.	»	3,630	»
Cendres.....	»	15,470	»

COMBUSTIBLES. Terrains secondaires.

	(1)	(2)	(3)
Densité	12,94	14,10	13,05
Carbone.....	75,38	63,28	75,41
Hydrogène	4,74	4,35	5,79
Oxygène et azote.	9,02	13,17	17,91
Cendres.....	11,86	19,20	0,89

(1) Charbon de Coral (Tarn); oolite inférieur. — (2) Lignite de Noroy (marnes irisées). — (3) Jalet de Belestat (grès vert).

Combustibles. Époque actuelle.

	(1)	(2)	(3)
Densité	1,02	»	0,70
Carbone	58,09	74,42	49,07
Hydrogène	5,93	4,85	6,34
Oxygène et azote	31,27	22,94	44,62
Cendres	4,61	0,82	»

(1) Tourbe de Louy, près Abbeville. — (2) Charbon roux de bourdaine du Bouchet. — (3) Bois, composition moyenne.

(Regnault, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 732.)

COMÉNATE D'ARGENT.

Coménate blanc. $C^{12}H^{5}O^{9},AgO$.

Carbone	917,220	27,74
Hydrogène	37,430	1,13
Oxygène	900,000	27,20
Oxyde	1451,640	43.93
	3306,260	100,00

(Liebig.)

Coméate d'argent jaune. $C^{12}H^{5}O^{9},2AgO$.

	Tr.	
Carbone	18,800	20,284
Hydrogène	0,604	0,697
Oxygène	18,494	16,912
Oxyde d'argent	62,108	62.107
	100,000	100,000

	Calc.	
Carbone	917,220	19,740
Hydrogène	24.950	0,537
Oxygène	800,000	17,243
Oxyde d'argent	2903.200	62,480
	4645,370	100,000

(Liebig, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 10.)

COMÉNATE D'OXYDE DE FER.

Carbone	35,20	34,97	»	»
Hydrog.	2,99	2,84	»	»
Oxygène	43,28	43,88	»	»
Ox. de fer	18,53	18,31	18,72	18,76
	100,00	100,00		

(John Stenhouse, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 280)

COMMINGTONITE.

$NaO,SiO^{3}+3[SiO^{3},(FeO,MnO)]$.

Silice	56,548
Protoxyde de fer	21,669
— de manganèse	7,802
Soude	8,439
Humidité	3,178
	97,636

(Thomas Muir, *Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 628.)

COMPTONITE. Voy. Thomsonit

CONCOMBRE. (Cucumis sativus

Fruit vert dépouillé de son péri

Chlorophylle
Parties sucrées avec de la mat extractive
Membranes analogues à la fungine se ramollissent par la décoctio
Albumine soluble
Mucilage avec de l'acide phosph que libre, et un sel ammoniac avec du malate, du phosphate, sulfate et de l'hydrochlorate de tasse, du phosphate de chaux e fer
Eau

Le péricarpe est formé des mên pes, mais il ne contient que 85 pa et beaucoup de matière analogue à

(John, *Écrits ch.*, t. IV, p. 165.)

Concombre. Sec.

Fibrine végétale
Acide pectique
Amidon de sucre
Matière colorante jaune
Sucre
Substances minérales solubles
— — insolubles
Perte

(Zeuneck, *Annuaire* de Millon et Reiset

CONCOMBRE D'ANE. Voy. M

CONCRÉTIONS. Voy. Calculs

CONDRODITE. Voy. Chondroi

CONDURRITE. Voy. Cuivre a

CONFERVES.

Carbone
Hydrogène
Oxygène
Azote
Cendres

Les cendres renfermaient :

Sulfate de potasse
Chlorure de potassium
Phosphate de chaux
Carbonate de magnésie
— de chaux
Argile
Sable
Silice

(Mitscherlich, *Annuaire* de Millon e p. 516 et 517.)

IRITE.

.....	0,3569
de de manganèse.....	0,2250
.....	0,1712
.....	0,1280
de de fer.....	0,0148
.....	0,0900
	0,9859

, *Jahr fur Min.*, 1834.)

NE.

Conéine.

e.....	66,91
ène	12,00
.....	12,80
ie.....	8,29
	100,00

Ann. de Ch. et de Ph., t LXI, p. 348.)

E. $C^{16}H^{16}Az$.

e.....	1243,60	76,31
ène.....	199,67	12,65
.....	177,04	11,14
	1590,31	100,00

SA, *R. sc. et ind.*, t. XI, p. 57.)

E. Voy. DOLOMIE.

IU. Voy. BAUMES.

	(a)	(b)
e.....	76,844	79,87
ène.....	12,683	9,00
ie.....	10,506	11,10
	100,000	99,97

AY-LUSSAC et THÉNARD, *Ann. de Ch. et de* , p. 294. — (2) URE, *id.*, t. XXIII, p. 384.)

.E FOSSILE.

: *Résine de Highgate; bérengélite; llite; middletonite; piauzite.*

	Tr.	Calc.
e.	85,677	85,968
ène.....	11,476	11,228
ie.....	2,847	2,804
	100,000	100,000

ON, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1841.)

FOSSILE. Bérengélite. $C^{41}H^{16}O^{8}$.

	Tr.	Calc.
e.....	72,338	72,322
ène.....	9,359	9,215
ie.....	18,303	18,463
	100,000	100,000

ON, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 66.)

COPALE FOSSILE. M

Carbone.....	
Hydrogène	
Oxygène.....	

(a) JOHNSTON, *R.*
(b) BOUSSINGAULT, *A*
t. VI, p. 507. — (c) C

COPALE FOSSILE. G

Carbone.....	
Hydrogène.....	
Oxygène.....	

(JOHNSTON, *Phil. ma*

COPIAPSITE.

Peroxyde de fer..	
Acide sulfurique.	
Eau.....	

(HAYDINGER, *Tr. de*

COPROLITES d
Regis (Angleterr

Sous-phosphate d	
Carbonate de cha	
Urate d'ammonia	
Urate de chaux.	
Silice.	
Oxalate de chaux	
Sulfate alcalin.	
Écailles de poiss	

(GERHARDT et PREI
3e série, t. IX, p.

COPROLITES du cal

Phosphate de cha	
Carbonate de cha	
Silice.....	
Matière animale	

COPROLITES de la

Phosphate de cha	
Carbonate de cha	
Carbonate de ma	
Matière animale.	

(MEILLET, *R. sc. et*

Coprolites du grès du Connecticut.

Sous-phosp. calcique et magnésique	39,61
Carbonate calcique	34,77
Urate ammoniaque et calcique	3,00
Chlorure sodique	0,50
Sulfate calcique et magnésique	1,75
Matières organiques et eau	7,30
Fragments de grès	13,07
	100,00

(Dona, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1847.)

Coprolites de Macropoma Mantellii.

Phosphate de chaux basique	50,34
Carbonate de chaux	32,21
Fluorure de calcium	0,79
Silice	0,14
Oxyde ferrique	2,07
Alumine	6,42
Matière organique azotée	7,37
	99,34

(Quadrat, *R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 93.)

COQUE.

	(1)	(2)
Subst. animale avec de l'eau	28,6	44,76
Sels à base de soude	1,6	1,50
Carbonate de chaux	62,8	49,26
Phosphate de chaux	6,0	3,22
Phosphate de magnésie	1,0	1,26
	100,0	100,00

(1) C. du crabe. — (2) C. du homard.

(Chevreul, *Journ.* de Schw., t. XXXII, p. 495.)

Coque. Enveloppe osseuse de l'écrevisse.

Membrane cartilagineuse	33,3
Carbonate de chaux avec un peu de sel marin et matière colorante	64,0
Phosphate de chaux	»

(Hatchett et John.)

COQUE DU LEVANT (menispermum-cocculus).

La matière insoluble dans l'alcool contient :
Matière animale.
Matière colorante.
Fer.
Silice.
Sulfate de potasse.
Hydrochlorate de potasse.
Phosphate de chaux.
Sels de potasse et de chaux formés par des acides végétaux décomposables par la chaleur.

(Casaseca, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXX, p. 313.)

Coque du Levant. Graines.

Huile grasse.
Adipocire.
Matière extractive colorante jaune
Picrotoxine
Fibre igneuse.
Albumine.
Acide ménispermique.

(Boullay, *Répert*, t. VII, p. 76.)

Coque du Levant. Racine de col

Huile volatile.
Principe amer jaune
Gomme.
Amidon.
Fibre ligneuse.
Matière animale soluble dans l'ea
insoluble dans l'esprit-de-vin...

(Planche, *Journ.* de Trommsdorf, t. XXI

Coque du Levant. Amande.

Picrotoxine.
Résine.
Gomme.
Matière grasse acide.
— cireuse.
Matière odorante.
Acide malique.
Matière analogue au mucus.
Amidon.
Ligneux.

Sels inorganiques.

Nitrate de potasse.
Chlorure de potassium.
Sulfate de potasse.
Carbonate de potasse par calcina
— de chaux *id.*
Manganèse.
Fer.

(Pelletier et Couerbe.)

Coque du Levant. Enveloppe de

Cire.
Matière grasse.
Chlorophylle.
Matière résineuse.
Gomme.
Amidon.
Acide hypopicrotoxique.
Matière jaune alcaline.
Ménispermine.
Paraménispermine.

ices inorganiques.

sse.
assium.
sse.
otasse.
haux.

DUERRE, *Ann. de Ch. et de Ph.*,

VERS A SOIE.

ue et huile empyreu-

.....	19,630
ie.....	7,030
ineuse.....	16,910
sse.....	0,480
se.....	0,060
otasse.....	0,080
iaux.....	0,366
iaux.....	0,080
.....	0,175
agnésie.....	0,072

n, *J. de Pharm*, t. XXIII, p. 663.)

Fleurs.

aune.....	12
e rouge.....	40
.....	20
.....	28
	100

arm., t. XII, p. 415.)

'HUITRES. Écailles de la

soluble dans l'eau avec
et des traces de phos-
ix, de fer et de mangan. 3
insoluble dans l'eau... 10
aux..... 87
100

t. VI, p. 103.)

TRES.

ieuse.....	0,5
.....	54,1
e.....	44,5
aux.....	1,2
.....	0,2
.....	0,5
	101,0

es, *Nouv. J.* de Trommsdorf, t. I,

COQUILLES FOSSILES.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Matières animales	3,9	1,0	0,8	3,0
Carbon. de chaux	93,9	96,8	96,5	96,0
— de magnésie	0,3	0,1	1,4	trac.
Oxyde de fer....	tr.	»	0,8	
Sulfate de chaux.	1,4	0,7	0,5	0,7
Phosph. de chaux	0,5	1,4	»	0,3
	100,0	100,0	100,0	100,0

	(5)	(6)	(7)	(8)
Matières animales	0,9	0,7	3,0	1,0
Carbon. de chaux	97,3	96,7	96,6	97,9
— de magnésie	0,8	0,4	trac.	trac.
Oxyde de fer....	0,5	1,4		0,5
Sulfate de chaux.	0,5	0,8	0,3	0,6
Phosph. de chaux	»	»	0,4	»
	100,0	100,0	100,0	100,0

(1) Huîtres vivant actuellement dans la Méditerranée. — (2) Huîtres pétrifiées. — (3) *Id.* des terrains tertiaires marins supérieurs. — (4) Pectens glaber vivant. — (5) *Id.* pétrifiés dans la Méditerranée. — (6) P. des terrains tertiaires marins supérieurs. — (7) Vénus vivante. — (8) V. des terrains tertiaires marins supérieurs.

(MARCEL DE SERRES et FIGUIER, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 763.)

COQUIMBIT de Coquimbo, au Chili.

$Fe^2O^3,3SO^3+3HO$.

Acide sulfurique.....	43,02
Peroxyde de fer.....	28,00
Eau.....	28,98
	100,00

(H. ROSE, *Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. II, p. 553.)

CORAIL ROUGE.

Acide carbonique.....	27,50
Chaux.....	50,50
Magnésie.....	3,00
Oxyde rouge de fer.....	1,00
Eau.....	5,00
Débris d'animaux.....	0,50
Sulfate de chaux.....	0,50
Muriate de soude.....	une tr.

(VOGEL, *Ann. de Ch.*, t. LXXXIX, p. 134.)

CORALLINE (corallina officinalis de Linneus).

Sel marin.....	10
Gélatine.....	66
Albumine.....	64
Sulfate de chaux.....	19
Silice.....	7
A reporter.....	166

Report.....	166
Fer.....	2
Phosphate de chaux.....	3
Magnésie.....	23
Chaux.....	420
Acide carbon. combiné avec la chaux	196
Acide carb. combiné avec la magnésie	51
Eau.....	141
	1002

(BOUVIER, *Ann. de Ch.*, t. VIII, p. 308.)

CORALLINE de Corse ou *fucus helminthocroton*.

Sel marin.....	92
Gélatine.....	602
Sulfate calcaire.....	112
Squelette végétal.....	110
Fer.....	5
Magnésie.....	5
Phosphate calcaire.....	2
Carbonate calcaire.....	75
Silice.....	5
	1008

(BOUVIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. IX, p. 94.)

CORALLINÉES.

	(1)		(2)	
Carb. de chaux	67,20	77,6	90,16	96,2
Carb. de magn.	9,35		5,50	
Sulf. de chaux, silice, etc...	1,05		0,54	
Mat. organique		22,4		3,8
		100,0		100,0

(1) Corallina officinalis. — (2) Halyméda opuntia.

(PAYEN, *C. R.*, t. XVII.)

CORDIÉRITE.

$$3(Al^2O^3,SiO^3)+3(MgO,FeO),2SiO^3.$$

Syn. : *Dichroïte ; lolithe ; saphir d'eau ; peliom; steinhéilite ; fahlunite dure.*

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice.....	48,35	50,25	49,17	49,7
Alumine.....	34,71	32,42	33,11	32,0
Magnésie....	10,16	10,85	11,45	9,5
Protox. de fer.	8,32	4,00	4,34	6,0
— mangan.	0,33	0,68	0,04	1,0
Perte au feu..	0,60	1,66	1,21	1,0
	99,47	99,86	99,32	99,2

(1) Péliom de Bodennais, par STROMEYER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XX, p. 368. — (2) Falhunite de Falhun, *id.* — (3) C. de Simiutak, en Groënland, *id.* — (4) C. de Brunhult, près Tunæberg en Sudermanie, par SCHUTZ.

CORDIÉRITE.

	(5)	(6)
Silice.....	49,95	44,0
Alumine.....	32,88	30,0
Magnésie.....	10,45	10,0
Protoxyde de fer...	5,00	13,2
— de manganèse	0,03	0,8
Perte au feu.....	1,75	»
Perte.....	»	0,6
Eau.....	»	»
	100,06	98,6

(5) Steinheilite d'Orrijeravi, par BOR (6) C. d'Arendal de Norwége, par LAUGIE *philos.*, 1826, p. 13. — (7) C. de Bodenais par BRANDES, *Journ. de Ph.*, 1820, p. 235.

CORDIÉRITE de Norwége,

Silice.....	
Alumine.....	
Magnésie.....	
Chaux.....	
Oxyde de fer.....	
— de manganèse.....	
Eau.....	

(SCHEERER, *Annuaire* de Millon et R p. 235.)

CORIANDRE (coriandrum sativu

Huile volatile.....	
Stéarine.....	
Élaïne.....	
Extrait coloré avec malate potass	
Mucilage avec de l'extractif nit géné, sels calciques à acides vé taux et acide tannique verdiss les sels ferriques.....	
Fibrine.....	
Eau.....	

(TROMMSDORFF, *Tr. de Ch.* de Berzelius

CORINDON.

Syn. : *Télésie ; spath adamantin rubis ; saphir ; émeri.*

Dens^t 3,876.

	(1)	(2)	(3)	(
Chaux.....	»	9	5	6
Alumine.....	92,0	40	58	58
Silice.....	4,8	39	35	33
Fer oxydé...	2,4	10	2	3
Ox. de chrôme	»	»	»	»
Perte.....	0,8	»	»	»
	100,0	98	100	101

(1) C. par LELIÈVRE, *J. des Mines*, p. 130. — (2) Rubis, par BERGMANN, *P. et* t. II, p. 97. — (3) Saphir, par BID, *id.*, t. (4) *Id.*, par ACHARD, *id.* — (5) Corindon GUTI, *C. R.*, t. IV.

	(1)	(2)	(3)
.....	98,5	97,60	92,00
er.....	4,0	0,80	2.40
.....	»	1,20	4,80
.....	0.5	»	»
	100,0	99,60	99,20

	(4)	(5)	(6)
.....	84,00	89,50	86,0
er.....	7,59	1,25	4,0
.....	6,50	5,50	3.0
	98,09	96,25	93,0

bleu, par KLAPROTH. — (2) S. rouge, x. — (3) S. bleu, par VAUQUELIN. — harmophane de la Chine, par KLAPROTH. ı Bengale, *id.* — (6) Emeri de Naxos,

ar Dufrénoy, t. II, p. 384.)

NE. Voy. AGATE.

bœuf. Matière odorante entraî- s vapeurs aqueuses dans la dis-

.....	1,0
imale soluble dans l'eau,	
ble par le tannin.....	8,0
cornée.....	90,0
que.	

ıydrochlorate de potasse.
de chaux.

iac et fer.....	1,0
	100,0

s *ch.*, t. VI, p. 99.)

erf.

oluble.....	0,270
calcique.....	0,575
calcique.....	0,100
te.....	0,145
	1,090

LOT, *Tr. de Ch.* de Berzelius.)

ILE trouvée à Saint-Martin, près ercy (Meuse).

tzeux ferrifère.....	4,0
ɔlide parfaitement intacte..	4,6
umineuse.....	4,4
fer.....	0,5
.....	0,7
de magnésie.....	1,0
.....	11,0
de chaux.....	4,5
de chaux.....	69,3
chaux.....	trac.
	100,0

, *R. sc. et ind.*, t. XII, p. 239.)

CORNES. Tissus cornés.

1re formule : $C^{58}H^{39}Az^{7}O^{17}$.

	(1)	(2)	(3)
Carbone.....	50,894	50,65	51,529
Hydrogène,....	6,781	6,36	6,687
Azote.....	17,225	17,14	17,936
Oxygène..... / Soufre.....	25,100	25,85	23,848
	100,000	100,00	100,000

	(4)	(5)	(6)
Carbone.....	50,65	49,34	50,62
Hydrogène.....	6,76	6,57	6,61
Azote.....	17,93	17,95	17,93
Oxygène..... / Soufre.....	24,66	26,14	24,84
	100,00	100,00	100,00

(1) Épiderme de la plante du pied. — (2) Cheveux. — (3) Poils de la barbe. — (4) Cheveux. — (5) Cheveux blonds. — (6) Cheveux bruns.

CORNES.

	(1)	(2)	(3)
Carbone.....	54,089	50,655	51,718
Hydrogène....	6,824	7,029	6,860
Azote.....	16,901	17,710	17,469
Oxygène.... / Soufre.....	25,186	24,608	23,953
	100,000	100,000	100,000

	(4)	(5)
Carbone.....	49,935	51,578
Hydrogène.....	6,631	6,712
Azote.....	17,936	17,284
Oxygène..... / Soufre.....	25,498	24,426
	100,000	100,000

(1) Ongles. — (2) Laine. — (3) Calculé. — (4) Cheveux noirs. — (5) Corne de buffle.

(SCHERRER.)

CORNES. Tissus cornés.

Autre formule : $C^{48}H^{39}Az^{7}O^{16}$.

	(1)	(2)	(3)
Carbone.....	50,434	52,427	52,457
Hydrogène....	7,110	7,213	6,958
Azote.....	17,682	17.893	17,719
Oxygène.....	24,774	22,467	22,866
	100,000	100,000	100,000

	(4)	(5)
Carbone.....	50,048	50,048
Hydrogène.....	6,477	6,643
Azote.....	18,350	18,388
Oxygène.....	25,125	24,921
	100,000	100,000

(1) Barbes de plume, par SCHERRER. — (2) Tuyaux de plume, *id.* — (3) Calculé. — (4) (5) Gelée de corne de cerf, par MULDER.

CORNES. Hanneton.

	(1)	(2)	(3)
Carbone	46,69	46,70	46,80
Hydrogène	6,69	6,54	6,63
Azote	6,33	6,36	6,48
Cendres	0,50	»	0,66

(1) Ailes seules. — (2) (3) Cuirasse entière.

(SCHMIDT, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1846, p. 809)

CORNÉENNE.

Syn.: *Pierre de corne; amphibole compacte; hornblende alumineuse.*

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice	53,60	47,62	42,00	47,00
Chaux	4,65	12,70	11,00	8,00
Magnésie	11,35	14,81	2,25	2,00
Protox. de fer	22,52	15,78	30,00	15,00
— de mang.	0,35	0,32	0,25	»
Alumine	4,40	7,38	12,00	26,00
Eau	0.60	»	0,75	0,50
	97,47	98,61	98,25	98,50

(1) C. de Kirchspiel en Suède, par HISINGER. — (2) C. de Fahlun, *id.* — (3) C. de Nora, par KLAPROTH. — (4) C. du pays de Fuld, *id.*

(*T. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 589.)

CORNÉENNE.

	(1)	(2)	(3)
Silice	57,60	54,60	53,4
Chaux	9,56	10,45	15,4
Magnésie	7,85	19,30	7,4
Protoxyde de fer	22,67	12,10	25,6
Protox. de mangan.	»	»	0,2
Alumine	0,75	0,85	1,7
Eau	»	1,55	»
	98,43	98,85	103,4

(1) C. lamelleuse des environs de Nantes, par DUFRÉNOY. — (2) *Id.* des Pyrenées, par LAUGIER. — (3) Bacillaire du Zillerthal, par BEUDANT.

(*Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 588.)

CORNÉENNE.

	(1)	(2)	(3)
Silice	48,83	42,24	45,69
Alumine	7,48	13,92	12,18
Magnésie	13,61	13,74	18,79
Chaux	10,16	12,24	13,83
Oxydule de fer	18,75	14,59	7,32
Oxydule de mang.	1,15	0,37	0,22
Acide fluorique	0,41	tr.	1,50
Eau	0,50	»	»
	100,89	97,10	99,53

(1) C. de Nordmarck, par BONSDORFF, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XX, p. 24. — (2) C. de Vogelsberg, *id.* — (3) C. de Pargas, *id.*

CORNÉENNE. Œgyrine.

Silice
Chaux
Magnésie
Protoxyde de fer
— de manganèse
Soude
Potasse
Alumine
Oxyde de titane
Fluor

(PLANTAMOUR, *T. de Min.* par Dufré p. 747.)

CORNOUILLER. Fruit du corn nea.

Phosphate de chaux.
Sulfate de chaux.
Malate de chaux.
Hydrochlorate de chaux.
Hydrochlorate de potasse (très-p
Carbonate de magnésie, des trac
Sous-carbonate de potasse.
Carbonate de chaux.
Silice.
Ligneux.
Beaucoup d'huile.
Un principe extractif amer.
Chlorophylle.
Principe colorant rouge soluble

(MARION, *Journ. de Pharm.*, t. X, p. 3

CORYDALE. (Corydalis tubero ria bulbosa) racine.

Albumine végétale
Malate corydalique mêlé avec d coson sucré et avec un pe chlorure potassique
Amidon
Résine verte mêlée avec une sub grasse d'une saveur désagréa
Gomme mêlée avec du malate que et du sulfate potassique
Fibre ligneuse

(WACKENRODER, *T. de Ch.* de Berzeli

CORYDALINE. $C^{34}H^{22}AzO^{10}$.

Carbone
Hydrogène
Azote
Oxygène

(DOEBEREINER, *T. de Ch. org.* de Lieb

:. $C^{28}H^{14}AzO^{8}$.

	Tr.	Calc.
.....	64,44	64,68
.....	6,38	6,46
.....	5,52	5,82
.....	26,69	26,34
	100,00	100,00

an. de Berzélius, 1846.)

/oy. SCHISTE COTICULE.

	(a)	(b)
.....	42,11	44,35
.....	5,06	6,14
.....	52,83	49,51
	100,00	100,00

de Ch. et de Ph., t. XXIII, p. 385.
ec. et ind., t. XIV, p. 479.

Voy. PLOMB CHLORURÉ.

ɔinture à l'huile du commerce.

ɔ de plomb.....	46,373
.....	51,840
.....	1,787
.....	100,000
	200,000

arm., novembre 1826, p. 603.)

ES BIJOUTIERS. Poudre nner la couleur jaune à l'or

.....	40
.....	25
.....	35
	100

Ch. et de Ph., t. XXXI, p. 329.)

IOUTIERS. Eau pour mettre en joux d'or.

sse.....	9,0
ie.....	17,0
.....	33,5
.....	3,7
ent.....	7,0
e cuivre, sable.....	7,6
n.....	22,2
	100,0

de Ch. et de Ph., t. LIX, p. 341.)

IOUTIERS. Mattes des doreurs.

lium...	69,8	77,6	2,0
le.....	28,8	22,0	78,0
.....	1,4	0,4	1,5
IX.....	»	»	18,5
	100,0	100,0	100,0

e de Millon et Reiset, 1846, p. 117.)

COULEURS POUR LA PORCELAINE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice.....	17,48	16,60	16,90	16,60
Ox. de plomb.	51,54	50,39	49,51	49,18
Borax.....	13,08	12,51	13,39	14,22
Ox. de fer..	14,10	20,50	19,70	20,00
— de zinc..	3,80	»	»	»
Alumine....	tr.	tr.	0,50	tr.
	100,00	100,00	100,00	100,00

	(5)	(6)	(7)	(8)
Silice.....	16,30	16,40	16,85	16,39
Ox. de plomb.	50,02	49,44	50,66	50,52
Borax.....	13,68	15,96	12,66	12,01
Ox. de fer..	20,00	18,20	19,83	21,08
Alumine....	tr.	tr.	tr.	tr.
	100,00	100,00	100,00	100,00

	(9)	(10)	(11)
Silice.....	16,56	16,40	17,09
Oxyde de plomb..	50,09	50,60	47,30
Borax.....	15,36	12,14	17,01
Oxyde de fer.... } — de mang.. }	17,99	{ 18,71 / 2,15 }	18,60
Alumine.....	tr.	tr.	tr.
	100,00	100,00	100,00

(1) Rouge orangé de Pannetier; rouge orangé n° 55 de Sèvres; orange du premier cercle chromatique de Chevreul. — (2) Rouge n° 1 de Pannetier; rouge capucine n° 56 de Sèvres; quatrième rouge orangé du premier cercle chromatique de Chevreul. — (3) Rouge n° 2 de Pannetier: rouge sanguin n° 58 de Sèvres; troisième rouge orangé du premier cercle chromatique de Chevreul. — (4) Rouge n° 3 de Pannetier; rouge de chair n° 62 de Sèvres; deuxième rouge orangé du premier cercle chromatique de Chevreul. — (5) Rouge n° 4 de Pannetier; rouge carminé de Sèvres n° 63. — (6) Rouge n° 5 de Pannetier; rouge laqueux n° 64 de Sèvres. — (7) Violet de fer de Pannetier; rouge violâtre pâle n° 66 de Sèvres. — (8) Violet de fer n° 7 de Pannetier; rouge violâtre n° 66 de Sèvres. — (9) Violet de fer n° 8 de Pannetier; rouge violâtre foncé n° 66 B de Sèvres. — (10) Violet de fer n° 9 de Pannetier; rouge violâtre très-foncé de Sèvres. — (11) Gris de fer n° 10 de Pannetier. — Gris de fer n° 66 D de Sèvres.

(SALVETAT. *Ann. de Ch. et de Ph.*, novembre 1849, t. XXVII, p. 338 et suivantes.)

COULEURS POUR LA PORCELAINE. Couleurs rouges appelées Mars.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Sable...	6,80	7,04	2,80	9,00
Ox. de fer.	88,00	85,66	82,70	76,00
Alumine.	5,00	7,04	14,00	14,40
Chaux...	»	»	»	0,50
Perte...	0,20	0,26	0,50	0,10
	100,00	100,00	100,00	100,00

(1) Orangé. — (2) Rouge. — (3) Laqueux. — (4) violet.

(SALVETAT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, novembre 1849, t. XXVII, p. 349.)

COULOBRASINE. Voy. ZINC SÉLÉNIÉ.

COUMARINE. $C^{18}H^7O^4$.

			Tr.	
Carbone.....	73,9	74,0	74,4	73,7
Hydrogène...	4,4	4,8	4,7	4,7

		Calc.
Carbone.....	1377,3	73,8
Hydrogène.....	87,3	4,6
Oxygène.....	400,0	»
	1864,6	

(DELALANDE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. LXVII, p. 345.)

COUPEROSES. Composition des couperoses de France.

	(1)	(2)	(3)
Eau de cristallisat^n. / Acide en excès....	46,270	47,42	47,82
Sulfate ferreux....	44,050	44,84	45,84
Sulfate ferrique....	3,404	4,64	4,10
Sulf. s.-ferr. insol..	0,584	0,48	0,44
Sulfate cuivrique..	0,820	1,24	0,99
Alun	4,034	4,00	2,92
Sulfate manganeux.	traces	0,12	»
Sulfate calcique...	»	»	0,08
Sulfate zincique...	»	»	»
Perte.....	0,844	0,32	1,17
	100,000	100,00	100,00

	(4)	(5)	(6)
Eau de cristallisat^n. / Acide en excès....	47,18	48,00	46,40 / 2,90
Sulfate ferreux.....	41,02	40,04	42,04
Sulfate ferrique....	3,08	2,91	3,18
Sulf. s.-ferr. insol...	0,84	0,08	0,08
Sulfate cuivrique...	3,12	3,19	1,90
Alun	4,09	5,44	2,62
Sulfate manganeux.	0,18	»	trac.
Sulfate calcique....	»	0,12	trac.
Sulfate zincique....	0,11	»	»
Perte.....	0,44	0,22	0,88
	100,00	100,00	100,00

	(7)	(8)
Eau de cristallisation.....	46,16	46,00
Acide en excès.....	0,90	2,04
Sulfate ferreux.....	44,72	48,30
Sulfate ferrique.....	3,11	1,40
Sulf. s.-ferrique insoluble..	0,08	0,10
Sulfate cuivrique.....	0,85	trac.
Alun.....	3,09	»
Sulfate manganeux.....	0,08	0,50
Sulfate calcique.....	»	»
Sulfate zincique.....	trac.	»
Perte.....	1,01	1,66
	100,00	100,00

(1) (2) (3) Noyon. — (4) (5) Mérancourt. — (6) (7) Montataire. — (8) Honfleur.

COUPEROSES.

	(9)
Eau de cristallisation.....	46,80
Acide en excès	3,08
Sulfate ferreux.....	47,92
Sulfate ferrique.....	0,60
Sulf. s.-ferrique insoluble.	0,60
Sulfate cuivrique.....	trac.
Alun	»
Sulfate manganeux.....	»
Sulfate calcique	»
Sulfate zincique.....	»
Perte.....	1,00
	100,00

(9) Paris. — (10) Forges.

(GIRARDIN, *Journ. de Pharm.*, t. XXV, p.

COUPEROSE. Voy. SULFATE DE FER.

COUPEROSE BLANCHE. Voy. FATÉ.

COUZÉRANITE.

Silice.....
Alumine.....
Chaux .....
Magnésie.....
Potasse .....
Soude .....

(DUFRÉNOY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t p. 283.)

COVELLINE.

	(1)	
Cuivre.....	649,773	0
Soufre.....	32,640	0
Fer.....	0,462	
Plomb.....	1,046	
	683,921	(

(1) C. de Badenweiller, par WA
(2) (3) C. du Vésuve, par COVELLI.
(*Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 98.)

COVELLINITE. Voy. NÉPHÉLINE

CRAIE. Voy. CHAUX CARBONATÉE.

CRAIE DE BRIANÇON. Voy. S

CRAIE NOIRE de Bareuth.

Silice.....
Alumine.....
Terre ferrugineuse .....
Carbone.....
Eau .....

Perte .....

(WIEGLEB, *Ann. de Ch.*, t. XXX, p. 13.)

.....	57,50
.....	12,98
ifere.....	4.02
.....	0,57
.....	0,87
.....	17,52
.....	6,30
	99,76

1835.)

TE. Voy. CHRICTONITE.

.....	38,3
itenant du sucre.....	6,7
itrogénée mucilagineuse, ns l'eau.....	2,5
mylacée soluble.....	8,3
ulement dans l'eau bouil-	43,3
	99,1

Ch. de Berzelius.)

. Voy. DUFRÉNITE.

ouge.

.....	100,09
.....	4,44

de Ch., t. XXX, p. 291.)

. $C^8Az^3H^7O^4+2HO$.

allisée.

	Tr.		
.....	32,77	32,94	32,44
.....	28,32	28,32	28,32
.....	»	7,33	7,39
.....	»	31,44	31,88
		100,00	100,00

	Calc.	
.....	48	32,22
.....	42	28,19
.....	11	7,38
.....	48	32,21
	149	100,00

che.

Tr.'		Calc.	
36,38	36,93	48,0	36,64
31,94	32,39	42,0	32,06
6,96	6,96	9,0	6,87
24,75	23,72	32,0	24,43
00,00	100,00	131,0	100,00

CRÉATININE. $C^8H^7Az^3O^2$.

	Tr.	Calc.	
Carbone.....	42,54	48,0	42,48
Azote.....	37,20	42,0	37,17
Hydrogène	6,38	7,0	6,19
Oxygène.....	13,88	16.0	14,16
	100,00	113,0	100,00

(LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXIII, p. 150.)

CREDNÉRITE. Voy. PSILOMÉLANE.

CRÈME DE TARTRE. Voy. TARTRATES DE POTASSE.

CRÉOSOTE. $C^{12}H^8O^2$.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	75,65	75,36
Hydrogène.....	7,78	8,20
Oxygène,.....	16,57	16.44
	100,00	100,00

(ETTLING, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIII.)

CRÉOSOTE.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone.	73,30	72,54	72,92	72,28
Hydrog..	7,60	7,60	8,16	8,15
Oxygène.	21,13	19,86	19,92	19.57
	102,03	100,00	101,00	100,00

(*a*) (*b*) DEVILLE. — (*c*) (*d*) REICHENBACH.

(*T. de Ch. org.* de Liebig, t. III, p. 73.)

CRISPITE. Voy. RUTILE.

CRISTAL. Voy. VERRE.

CRISTAL DE ROCHE. Voy. QUARTZ HYALIN.

CRISTALLIN.

Eau.....	58,0
Matière particulière.....	35,9
Muriates, lactates, et matière animale soluble dans l'alcool.....	2,4
Matière animale seulement soluble dans l'eau, avec quelques phosphates.....	1,3
Portions de la membrane cellulaire qui restent insolubles.....	2,4
	100,0

(BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXXXVIII, p. 140.)

CRISTALLIN d'un cheval.

Albumine soluble.....	7,0
Albumine insoluble.....	12,0
A reporter.....	19,0

Report....	19,0
Lactate.	
Sulfate et hydrochlorate de potasse et de soude avec une matière précipitable par le tannin.....	1,0
Phosphate de chaux.....	une trace.
Eau.....	75,0
	95,0

(BRANDES, *Journ. de Schw.*, t. XXXI, p. 194.)

CRISTALLIN d'un ours.

Phosphate calcique.....	68,9
Carbonate calcique.....	12,6
Carbonate magnésique.....	3,6
Oxyde ferrique et manganique.....	0,4
Mucus (?).....	7,5
Une matière animale avec du phosphate calcique.....	2,1
Sel de cuisine avec une matière animale.....	3,2
Graisse solide.....	1,1
	99,4

(WURZER.)

CRISTALLIN opaque d'un cheval.

Albumine coagulée.....	29,3
Phosphate calcique.....	51,4
Carbonate calcique.....	1,6
Substance soluble dans l'eau avec des sels.....	17,7
	100,0

(LASSAIGNE, *Tr. de Ch.* de Berzelius.)

CRISTAUX DE VÉNUS. Voy. ACÉTATES DE CUIVRE.

CRISTAUX TRIFORMES DE SAINT-ANDRÉ. Voy. SILICATE DE BARYTE ET D'ALUMINE.

CROCALITE. Voy. MÉSOTYPE.

CROCOISE. Voy. PLOMB CHROMATÉ.

CROCONATE DE POTASSE. C^8O^4,KO.

	Calc.		Tr.
Carbone.....	382,185	27,83	27,42
Oxygène.....	500,000	36,46	36,86
Potassium.....	489,916	35,71	35,72
	1372,101	100,00	100,00

(LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVI, p. 329.)

CROCONATE DE CUIVRE. $C^8H^5O^7,CuO$.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	23,61	23,36
Hydrogène.....	2,32	2,23
Oxygène.....	43,32	43,41
Oxyde cuivrique.....	30,75	31,00
	100,00	100,00

(GMELIN, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1842.)

CROISETTE. Voy. STAUROTIDE.

CRONSTEDTITE.

Syn. : *Chloromélane.*

	(1)	(2)
Silice.....	22,452	22,6
Oxyde de fer.....	58,833	58,2
Protox. de mangan.	2,885	5,3
Magnésie.....	5,078	4,4
Eau.....	10,700	10,7
	99,948	101,0

(1) STEINMANN. — (2) THOMSON. — (3) K

(*T. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 556.)

CROWN-GLASS. Voy. VERRE.

CRUCITE. Voy. FER SULFURÉ BLA

CRYOLITE.

Syn. : *Alumine fluatée alcaline.*

	(a)	(b
Eau de cristallisation.	»	40.
Acide fluorique.....	31,35	
Alumine.....	24,40	23.
Soude.....	44,25	36.
	100,00	99,

(a) BERZELIUS, *T. de Min.* de Dufré p. 363. — (b) KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. p. 85. — (c) VAUQUELIN, *id.*, t. XXXVII, p.

CRYPTOLITE d'Arendal.

Oxyde cérique.....	
Oxyde ferreux.....	
Acide phosphorique.....	

(WOEHLER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1847

CUBAN.

Soufre.....	
Fer.....	
Cuivre.....	
Plomb.....	

(SCHEIDHAUER, *Annuaire de Chimie* de Reiset, 1846, p. 276.)

CUBÈBE.

Huile volatile.
Liqueur verte, grasse (résine moll odeur désagréable et d'une saveu analogue au baume de copahu.
Peu de résine dure brune.
Matière extractive, analogue à légumineuses, précipitable par l'a lique, gomme.
Quelques sels.

(VAUQUELIN, *Répert.*, t. XI, p. 229.)

E. $C^{17}H^{9}O^{8}$.

	Tr.		Calc.
.....	67,91	67,95	67,971
.....	5,64	5,80	5,875
.....	26,45	26,25	26,154
	100,00	100,00	100,000

et CAPITAINE, *Rapp. ann.* de Berzelius,

E. Voy. ANALCIME,

. Voy. CHABASIE.

TA LAGENARIA.

jaune, aromatique, onctueuse, qui
tigmate un aspect satiné, contient:

tractive brunâtre, d'une saveur

LAGENARIA. Le pistil sans les
donne :

rantes, quantités indéterminées.
onctueux, matières extrac-
me, beaucoup d'albumine,
potasse, et phosphate de
..... 1,5
nineuses..... 2,5
otasse, phosphate de chaux,
ie et de fer, une trace de ni-
tasse et un sel ammoniacal,
..... 1,5
..... 94,5
100,0

s chim., t. V, p. 55.)

SILE. Voy. AMIANTE.

u.

69. D^d 8,85 — 8,95 F^n à 27°. W.

commerce.

(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
99,5	99,2	97,8	95,8	97,8
0,5	»	1,9	4,0	»
»	0,7	»	»	»
»	0,1	0,3	0,2	2,0
»	»	»	»	0,2
100,0	100,0	100,0	100,0	100,0

Drontheim en Norwége. — (2) C. de
) (4) C. de Toka en Syrie. — (5) C. du

is de Berthier, t. II, p. 452.)

CUIVRE rouge de Suisse.

Cuivre.....	0,9942
Potassium.....	0,0038
Calcium.....	0,0033
Fer.....	0,0017
	1,0000

(BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIV, p. 120.)

CUIVRE à verdet d'Imphy.

Cuivre.....	0,9945
Arsenic.....	0,0071
Argent.....	0,0014
	1,0000

(DARCET, *Ann. des Mines*, 1838.)

CUIVRE du Japon.

Argent.....	0,06
Plomb.....	0,74
Arsenic.....	traces.
Fer.....	0,07
Cobalt.....	0,14
Nickel.....	traces.
Calcium.....	0,09
Potassium.....	0,17
Cuivre.....	98,73
	100,00

(GENTH, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1846, p. 252.)

CUIVRE affiné de Gustawsberg et de Carlsberg.

Soufre.....	0,11
Plomb.....	0,19
Fer.....	0,15
Cuivre.....	99,55
	100,00

(GENTH, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1846, p. 253.)

CUIVRE affiné d'Avista.

Résidu.....	0,03
Argent.....	0,23
Plomb.....	0,48
Fer.....	0,05
Magnésie.....	0,05
Cuivre.....	99,16
	100,00

(GENTH, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1846, p. 253.)

CUIVRE de Norwége.

Argent.....	traces.
Plomb.....	traces.
Étain.....	0,27
Fer.....	0,02
[A reporter....	0,29

Report.....	00,29
Magnésie.....	traces.
Aluminium.....	0,09
Cuivre.....	99,62
	100,00

(GENTH, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1846, p. 254.)

CUIVRE de Nassau.

	(1)	(2)	(3)
Argent.....	0,056	0,056	traces.
Plomb.....	0,000	0,038	0,069
Fer.....	traces.	0,107	0,015
Résidu.....	0,000	»	traces.
Cuivre.....	99,944	99,799	99,916
	100,000	100,000	100,000

(1) Couche supérieure. — (2) C. moyenne. — (3) Régule.

(GENTH, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1846, p. 254.)

CUIVRE industriel.

	(1)	(2)	(3)
Soufre.....	7,0	5,10	1,19
Cuivre.....	71,0	76,80	83,25
Nickel.....	10,0	13,60	12,82
Fer.....	11,0	4,00	3,40

	(4)	(5)	(6)
Soufre.....	0,10	»	»
Cuivre.....	96,98	83,00	87,75
Nickel.....	2,99	12,10	7,85
Fer.....	0,20	0,80	0,30
Oxygène.....	»	3,70	2,58
Cobalt et arsenic..	»	traces.	traces.

(1) Cuivre brut, obtenu par la fusion de la raclure de cuivre provenant de l'affinage de ce métal, usine de Riechelsdorff. — (2) Cuivre affiné retiré du n° 1. — (3) (4) Cuivre affiné retiré de la raclure. — (5) (6) *Id.* retiré du cuivre brut à l'usine de Frédéric.

(WILLE, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 159.)

CUIVRE nickelifère d'Isabelle, près de Dillenbourg.

Nickel.....	0,690
Cuivre.....	97,490
Fer.....	0,310
Soufre.....	0,140
Silicium.....	1,350

(SCHNABEL, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 159.)

CUIVRE NOIR.

	(1)	(2)
Cuivre.....	95,7	89,3
Fer.....	2,9	6,5
Protoxyde de fer.....	»	2,4
Cobalt.....	»	»
Nickel.....	»	»
Plomb.....	»	»
Zinc.....	0,6	»
Bismuth.....	»	»
Argent.....	»	»
Soufre.....	0,8	0,3 tr
Arsenic.....	»	»
Silice.....	»	1,3
	100,0	99,8

	(4)	(5)
Cuivre.....	27,6	95,5
Fer.....	2,5	3,5
Cobalt.....	19,7	»
Nickel.....	35,2	»
Plomb.....	12,4	»
Zinc.....	»	»
Bismuth.....	»	0,4
Argent.....	»	0,6
Soufre.....	»	»
	97,4	100,0

(1) Cuivre noir de Chessy et de Saint-Bel. — provenant de la fonte du fourneau à manche nerai de cuivre carbonaté (MARGERIN). — (3) noir des usines de Freyberg (LAMPADIUS). — provenant de la réduction des mauvaises sco finage de Freyberg (LAMPADIUS). — (5) (6) venant du mineral de cuivre marno-bitumi Mansfeld.

(*T. des Essais* de Berthier, t. II, p. 454.)

CUIVRE. Paillettes micacées qui se t dans certains cuivres du commerc

Protoxyde de cuivre.....	
Protoxyde d'antimoine.....	
Oxyde de plomb.....	
Oxyde d'argent.....	
Oxyde de fer.....	
Soufre.....	
Silice et alumine.....	

(STROMEYER et HAUSMANN, *Ann. de Ch. e* t. XXXII, p. 329.)

CUIVRE existant naturellement dans végétaux.

	Milligr. de c
1 k. de Quinquina gris a donné	5
Garance.....	5
Café Martinique vert....	8
Café Bourbon (jaune doré)	8
Marc de café.....	8

nt.....	4,7
.....	0,7
de pommes de terre	0,0
état ordinaire)....	1,0 au plus.

Ann. de Ch. et de Ph., t. XLIV, p. 335.)

CUIVRE du Lauterthal, au Hartz.

.....	29,245
de fer.....	63,316
.....	1,304
.....	1,244
de manganèse.....	1,460
cuivre.....	2,646
.....	0,184
	99,399

Journ. de Schweigger, t. IX, p. 65.)

	(1)	(2)	(3)	(4)
....	53,6	51,6	56,0	59,2
cuiv.	0,2	4,0	1,0	1,2
fer	3,2	7,4	8,0	10,2
....	19,4	»	»	»
....	11,0	18,4	23,0	19,4
....	3,4	2,6	0,8	3,4
....	8,4	11,5	8,0	5,8
....	»	2,6	2,6	1,2
	99,2	98,1	99,4	100,4

	(5)	(6)	(7)
.....	58,6	56,0	55,0
de cuivre..	3,6	0,1	0,5
de fer.....	12,6	7,0	11,9
.....	16,0	27,0	24,6
.....	trace.	trace.	trace.
.....	5,0	9,6	7.0
	95,8	99,7	99,0

	(8)	(9)	(10)
.....	49,6	56,5	56,5
de fer	13,2	14,9	6,2
.....	19,2	6,3	20,0
.....	2,4	14,3	6,4
.....	12,2	6,0	9,4
rique.....	1,2	»	»
	97,8	98,0	98,5

ıs provenant de la fusion au fourneau à deutoxyde de cuivre dit *mine noire*, à 2) (3 (4) *Id.* du minerai de cuivre car- *ine bleue*. à Chessy. (5) (6) (7) *Id.* du ı. — (8) *Id.* du minerai de cuivre *marno-* : de Mansfeld. (9 *Id.* du minerai de grillé à Garpenberg (en Suède). — (10) *Id.* de cuivre de Tunaberg à Nafvequare (en

CUIVRE. Scories très-ferrugineuses.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	35,0	51,8	33,0
Protoxyde de cuivre..	trace.	1,4	0,8
Protoxyde de fer.....	41,0	29,2	55,2
Oxyde de zinc.....	3,0	»	»
Baryte.....	12,0	8,8	»
Chaux.....	3,0	»	1,0
Magnésie.....	2,0	»	»
Alumine	4,0	5,0	6,4
	100,0	96,2	96,4

	(4)	(5)	(6)
Silice.....	34,5	61,2	26,1
Protoxyde de cuivre..	2,5	3,4	»
Protoxyde de fer	53,5	31,2	53,4
Oxyde de zinc.....	»	»	3,0
Baryte.....	»	»	6,0
Chaux.....	3,1	3,0	3,2
Magnésie.....	1,6	»	»
Alumine	2,4	1,0	4,1
Soufre.....	»	trace.	»
Acide sulfurique.....	»	»	2,1
	97,6	99,8	97,9

	(7)	(8)	(9)
Silice.....	32,0	48,2	33,6
Protoxyde de cuivre..	»	0,5	3,0
Protoxyde de fer.....	49,0	37,0	51,5
Oxyde de zinc.....	2,5	»	»
Oxyde d'étain.....	»	3,0	»
Baryte.....	4,5	»	»
Chaux.....	3,4	4,0	5,0
Magnésie.....	1,0	1,1	»
Alumine.....	4,5	1,8	5,6
Acide sulfurique	2,1	»	»
	99,0	95,6	98,7

(1) (2) Scories provenant de la fusion au fourneau à manche du cuivre pyriteux grillé à Chessy. — (3) *Id.* de Valpeline, en Piémont. (4 *Id.* de Mutiolo près de Figuera, en Espagne. (5) *Id.* de Wittken, dans la forêt Noire. — (6) (7) *Id.* des minerais cuivreux argentifères et des mattes à Freyberg. (8) *Id.* du traitement des mattes de cuivre en Angleterre. — (9) *Id.* des mattes cuivreuses grillées à Mansfeld.

CUIVRE. Scories de raffinage.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	25,4	22,3	23,9
Protoxyde de cuivre..	16,0	6,2	19,8
Oxyde de plomb.....	48,2	67,4	51,7
Protoxyde de fer.....	3,8	1,0	1,2
Protox. de manganèse	1,6	»	»
Alumine	2,2	3,1	3,4
	97,2	100,0	100,0

(1) Sibérie. — (2) (3) Hartz.

Cuivre. Scories de raffinage.

	(4)	(5)
Silice	1,6	58,0
Protoxyde de cuivre	50,5	3,0
Oxyde de plomb	4,1	5,8
Protoxyde de fer	1,1	19,6
Oxyde de zinc	»	0,4
Protoxyde d'antimoine	37,0	»
Oxyde de nickel et cobalt	»	3,0
Oxyde d'argent	0,2	»
Chaux	»	3,2
Alumine	»	4,5
Soufre	0,8	»
Charbon, etc.	»	2,5
	95,3	100,0

(4) Glimmer-Kupfer. — (5) Musen.

Cuivre.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice	35,0	13,8	23,6	38,4
Protox. de cuiv.	3,0	72,0	5,4	2,0
— de fer	52,8	13,8	53,8	58,2
— de mangan.	0,8	»	»	»
Chaux	»	»	2,2	»
Magnésie	»	»	1,0	»
Alumine	4,4	»	3,2	1,4
Soufre	»	»	7,4	»
Charbon, etc.	4,0	»	»	»
	100,0	99,6	96,6	100,0

(1) Imphy. — (2) Mansfeld. — (3) Chessy. — (4) Vienne.

Cuivre. Scories de raffinage du cuivre de Chessy, au four à réverbère.

	(1)	(2)	(3)
Silice	33,0	13,0	22,0
Protoxyde de fer	62,1	76,9	68,4
Oxyde de cuivre	1,2	5,0	9,0
Alumine	2,0	»	»
Soufre	»	0,6	trace.
	98,3	95,5	99,4

	(4)	(5)	(6)
Silice	27,5	13,0	26,2
Protoxyde de fer	57,9	75,0	66,0
Oxyde de cuivre	2,0	3,5	4,0
Alumine	1,3	0,2	»
Fer métallique	6,8	4,2	2,2
Soufre	4,2	2,5	1,3
	99,7	98,4	99,7

(1) Au bois, 1er décrassage. — (2) *Id.* 2e décrassage. (3) *Id.* 3e décrassage. — (4) A la houille, 1er décrassage. — (5) *Id.*, 2e décrassage. — (6) *Id.* 3e décrassage.

(*T. des Essais* de Berthier, t. II, p. 466.)

Cuivre. Scories provenant du traitem cuivre carbonaté bleu de Chessy.

Silice	45.0
Chaux	10,6
Magnésie	1,0
Soude	4.0
Potasse	2,0
Protoxyde de fer	17,1
— de cuivre	19,2
Perte	1,1
	100,0

(Thibaud, *Ann. des Mines*, t. V, p. 526.)

Mattes de cuivre.

	(1)	(2)	(3)
Cuivre	27,0	66,0	58,6
Fer	10,0	8,0	13,2
Soufre	25,0	21,0	23,2
Matièr. terreuses	8,0	5,0	0,6
	100,0	100,0	95,6

	(5)	(6)
Cuivre	29,8	3,1
Fer	12,4	58,5
Zinc	1,7	2,3
Plomb	6,9	9,2
Antimoine	»	1,4
Nickel	2,5	»
Argent	0,1	0,2
Arsenic	3,4	5,3
Soufre	12,0	17,0
Matières terreuses	»	»
	98,8	97,0

(1) Mattes de Chessy. — (2) Mattes très-sè qui, après le grillage donnent du cuivre m (3) Mattes de Mansfeld. — (4) Mattes provena traitement des mattes précédentes. — (5) Mattes termuld près de Freyberg (Lampadius). — (6) provenant de la fusion des minerais d'argent n non grillés et sans addition de pyrites, à Fr (Lampadius). — (7) Mattes provenant de la fusi premières mattes que l'on obtient au Hartz.

(*T. des Essais* de Berthier, t. II, p. 455.)

Cuivre. Produits de décomposition de nerais de cuivre.

	(1)	(2)	(3)
Silice	13,2	10,1	35,7
Alumine	14,2	14,8	17,5
Oxyde de cuivr.	»	35,8	14,8
Eau	»	36,7	28,0
Ox. d'antimoine	»	2,0	»
Alcali	»	»	traces.
Carb. de chaux.	»	»	2,8
Sulf. de chaux.	»	»	1,2
Mat. organique.	»	0,6	»

(1) Piémont, Saint-Marcel. — (2) *Id.* — (3 cane, Tempirino. — (4) *Id.*

(Delesse, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1847, p

ARSÉNIATÉ. Voy. les espèces : TE, ERINITE, LIROCONITE, APHAUCHROÏTE.

ARSÉNIATÉ OCTAEDRAL. ROCONITE.

ARSÉNIATÉ PRISMATIQUE. LIVÉNITE.

ARSÉNIATÉ PRISMATIQUE GULAIRE. Voy. APHANÈSE.

ARSÉNIATÉ RHOMBOÉDRI- Voy. ERINITE.

ARSÉNICAL.

.....	71,64
.....	28,36
	100,00

(Chili), par DOMEIKO, *Ann. des Mines*, t. III, p. 5, 1843.—*Tr. de Min.* par Dufré-II, p. 114.)

ARSÉNIÉ.

Condurite.

le de cuivre.....	60,50
sénieux.....	25,94
.....	3,06
.....	1,51
.....	8,99
	100,00

Tr. des Essais de Berthier, t. II, p. 448.)

SÉNIÉ. Condurite.

.....	60,21
.....	19,51
.....	0,25
.....	2,33
.....	2,41
.....	1,62
ne.....	0,44
.....	0,06
.....	13,17
	100,00

nnuaire de Millon et Reiset, 1849, p. 251.)

AZURÉ. Voy. CUIVRE CARBONATÉ

BLEU. Voy. CUIVRE CARBONATÉ

CUIVRE CARBONATÉ BLEU.

$$2(CuO,CO^2)+CuO,HO.$$

Syn. : *Cuivre azuré ; cuivre bleu ; azurite.*

	(1)	(2)	(3)	(4)
Ox. de cuivre.	68,5	70,0	69,08	69.08
Acide carbon.	25,0	24,0	25,46	25,72
Eau.....	6,5	6,0	5,46	5,20
	100,0	100,0	100,00	100,00

(1) C. de Sibérie, par KLAPROTH. — (2) C. de Chessy, par VAUQUELIN. — (3) *Id.*, par PHILLIPS. — (4) C. du Banat, par KERSTEN.

(*Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 119.)

CUIVRE CARBONATÉ BLEU.

	(a)	(b)	(c)
Eau environ.....	»	»	20
Cuivre.....	56,80	66	70
Oxygène.....	14,20	8	10
Acide carbonique.....	27,00	18	20
Chaux.....	1,00	»	»
Sable.....	1,00	»	»
	100,00	92	120

(*a*) PROUST, *Ann. de Ch.*, t. LXXXVII, p. 113. — (*b*) (*c*) PELLETIER, *id.* t. XIII, p. 65.

CUIVRE JAUNE. Voy. CUIVRE PYRITEUX.

CUIVRE MICACÉ Voy. ERINITE.

CUIVRE OXYDÉ NOIR.

Cuivre métallique.....	37,80
Oxygène.....	8,00
Silice.....	29,00
Chaux sulfatée.....	3,00
Eau.....	21,80
	99,60

(*Journ. des Mines*, août 1812, p. 96.)

CUIVRE manganésifère de Schlakenwald.

Deutoxyde de manganèse.....	0,7400
Deutoxyde de cuivre.....	0,0480
Eau.....	0,2000
Oxyde de fer.....	0,0012
Silice.....	0,0030
Sulfate de chaux.....	0,0105
Potasse.....	trace.
	1,0027

(KERSTEN, *Journ.* de Schw., 1832.)

CUIVRE CARBONATÉ BRUN. Voy. MYSORINE.

CUIVRE CARBONATÉ VERT.

Syn. : *Vert de montagne ; malachite.*

	(1)	(2)	(3)
Matières terreuses.	»	»	64,4
Acide carbonique..	21,25	20,50	7,3
Deutox. de cuivre.	70,10	71,70	25,2
Eau.....	8,45	7,80	3,2
	99,80	100,00	100,1

(1) C. de Sibérie, par VAUQUELIN. — (2) C. de Sibérie, par KLAPROTH. — (3) M. terreuse de Sibérie, par BEUDANT.

(*Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 123.

CUIVRE CARBONATÉ ARGENTIFÈRE.

Carbonate de plomb.....	26,5
— de cuivre.....	45,5
Sable, etc.....	27,0
Argent.....	1,0
	100,0

(BERTHIER, *Ann. des Mines*, t. XIII, p. 220.)

CUIVRE CHLORURÉ.

Syn. : *Cuivre muriaté; atakamite.*

	(1)	(2)	(3)	(4)
Chlore.....	15,90	12,28	12,92	14,92
Cuivre.....	14,22	10,96	11,54	13,33
Ox. de cuiv.	54,22	44,76	57,54	50,00
Eau.....	14,16	15,00	13,60	21,75
Mélange....	1,50	17,00	5,00	»
	100,00	100,00	100,60	100,00

(1) C. du Chili, par KLAPROTH. — (2) C. du Pérou, par PROUST. — (3) C. du Chili, *id.* — (4) C. du Mexique, par BERTHIER.

(*Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 128.)

CUIVRE GRIS.

Syn. : *Fahlerz; panabase.*

	(1)	(2)	(3)	(4)
Soufre..	25,77	24,73	23,52	25,50
Antim..	23,94	28,34	26,63	27,00
Arsenic.	2,88	»	»	»
Cuivre..	37,98	34,48	25,33	25,50
Fer.....	0,86	2,27	3,72	7,00
Zinc....	7,29	5,55	3,10	»
Argent..	0,62	4,97	17,71	13,25
	99,34	100,34	100,01	98,25

(1) C. de Kapnick, par H. ROSE. — (2) C. de Clausthal, *id.* — (3) C. de Wolfach, *id.* — (4) *Id.*, par KLAPROTH.

CUIVRE GRIS.

	(5)	(6
Soufre.....	27,75	27,
Antimoine.....	23,50	23,
Arsenic.....	»	2.
Cuivre.....	27,00	37,
Fer.....	7,00	0,
Zinc.....	»	7,
Argent.....	10,25	0,
	95,50	101;

(5) C. d'Annaberg, par KLAPROTH Kapnick, *id.* — (7) C. de Dillenburg,

CUIVRE GRIS. Oxyde de cuivre m

Protoxyde de cuivre.....
— d'antimoine.....
Oxyde de plomb.....
— d'argent.....
— de fer.....
Soufre.....
Silice et alumine.....

(STROMEYER et HAUSMANN, *Archives m* ten.)

CUIVRE GRIS ARSÉNIFÈRE

NANTITE.

CUIVRE GRIS MERCURIFÈ

Antimoine.....
Arsenic..... 1
Zinc.....
Fer.....
Mercure.....
Cuivre.....
Argent.....
Plomb..... 1
Soufre.....
Sable et perte.....

(KERSTEN, *Annuaire* de Millon et p. 214.)

CUIVRE HYDROPHOSPHA

Syn. : *Cuivre phosphaté p phosphorocalcite; ypoléine; tron lokronite.*

	(1)	(2)
Ox. de cuivre.	68,75	67,73
Acide phosph.	23,75	23,47
Eau.....	7,50	8,80
	100,00	100,00 1

(1) (2) C. de Tagilsk, par HERMANN Millon et Reiset, 1847, p. 202. — (3 breintshback, *id.* — (4) C. de Retzbi *ind.*, p. XXVII, p. 349.

SILICEUX.

$2SiO^3+2HO$.

draté silicifère, sommer-
hite ; chrysocale.

	(2)	(3)	(4)
)0	28,57	26,00	40,00
)0	49,63	44,80	40,00
)0	47,50	23,50	12,00
)0	3,00	3,70	8,00
—	»	2,50	»
)0	98,70	97,50	100,00

	(6)	(7)	(8)
;	35,40	37,250	35,00
)	35,40	45,175	39,90
)	28,50	17,000	21,00
)	»	575	1,10
)	1,00	»	3,00
;	100,00	100,000	100,00

par KLAPROTH. — (2) *Id.*, par
:ornouailles, par BERTHIER. —
)LMANN — (5) C. de Bogolowks,
d, par BERTHIER. — (7) C. de
EN. — (8) C. de Bogolowsk, par

'énoy, t. III, p. 148.)

EUX. Mine vitreuse rouge

vre.....	57,0
.....	38,5
.....	4,5
	100,0

., t. XXXII, p. 51.)

EUX FERRIFÈRE.

	(a)	(b)
.....	17,70	35,14
.....	12,00	43,07
'alumine,		
.....	49,20	1,09
.....	20,60	20,36
	99,50	99,66

de Min. de Dufrénoy, t. III,
ER, *Rev. sc. et ind.*, t. XXIII,

LÉ.

de cuivre; cuivre oxydé

.....	88,5
.....	11,5
	100,0

h., t. XLV, p. 59.)

CUIVRE PANACHÉ. Voy. PHILLIPSITE.

CUIVRE PHOSPHATÉ.

Syn. : *Olivenerz ; libethénite.*

	(1)	(2)	(3)
Oxyde cuivrique..	66,94	69,64	68,87
Acide phosphor..	29,44	24,13	21,44
Eau.....	4,05	6,26	8,59

	(4)	(5)	(6)
Oxyde cuivrique.	63,9	65,89	62,8
Acide phosphor..	28,7	28,64	21,7
Eau.....	7,4	5,50	15,5

(1) (2) C. de Libethen, par WOEHLER. — (3) C. de Rheinbreitenbach, par KUHN, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846. — (4) C. de Libethen, par BERTHIER. — (5) C. de l'Oural, par HERMANN, *R. sc. et ind.*, t. XXVII, p. 348. — (6) C. de Verneberg, *id.*

CUIVRE PYRITEUX. $FeS+CuS$.

Syn. : *Pyrite cuivreuse ; mine de cuivre jaune ; chalkopyrite.*

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Soufre.	32,0	35,16	36,33	36,52	35,87
Cuivre.	33,3	30,00	32,20	33,12	34,40
Fer...	30,0	32,20	30,03	30,00	30,47
Gangue.	2,6	2,64	2.23	0.39	0,27
	97,9	100,00	100,79	100,03	101,01

(1) C. d'Allevard, par BERTHIER, *T. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 103. — (2) C. du Cornouailles, par PHILLIPS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XX, p. 325. — (3) C. de Finlande, par HARTWELL. — (4) C. de Furstemberg, par H. ROSE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXV, p. 198. — (5) C. du Ramberg, *id.*

CUIVRE PYRITEUX.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Soufre..	26,33	26,00	25,30	26,83
Antim...	16,52	19,50	25,00	12,16
Arsenic..	7,21	»	1,50	10,19
Cuivre..	38,63	39,80	34,30	40,60
Fer.....	4.89	7,50	1,70	4,66
Zinc....	2,76	merc.	6,30	3,70
Argent..	2.37	6,25	0,70	0.60
	98,71	99,05	94,80	98,74

(1) C. de Gersdorf, par ROSE. — (2) C. de Poratsch (en Hongrie), par KLAPROTH. — (3) C. des Corbières, par BERTHIER. — (4) C. de Markichen, par ROSE.

(*Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 108.)

CUIVRE PYRITEUX.

	(1)	(2)	(3)
Soufre.....	34,5	34,5	34,5
Cuivre.....	27,0	28,0	27,5
Fer métallique.....	30,0	29,0	29,5
Gangue..... ..	8,5	9,0	9,0
	97,0	97,5	97,5

(1) (2) (3) C. de Baigorry, par GUERNIVEAU, *J. des Mines*, 1807, p. 115.

CUIVRE PYRITEUX.

	(4)	(5)	(6)	
Soufre.....	36,5	35,0	36	
Cuivre.....	30,0	30,5	30	
Fer métallique.	31,0	33,0	32	
Oxyde de zinc.	1,0	tr. de zinc.	1	zinc.
Gangue.....	1,0	1,0	1	
	99,5	99,5	100	

(4) (5) (6) C. de Sainhel, *Journ. des Min.*, id.

CUIVRE SÉLÉNIÉ.

Syn. : *Berzéline.*

Sélénium.....	40	0,084
Cuivre.....	64	0,161
	104	0,242

(BERZELIUS.)

CUIVRE SÉLÉNIÉ ARGENTIFÈRE.

Voy. EUKAÏRITE.

CUIVRE SULFATÉ.

Syn. : *Couperose bleue; vitriol de cuivre; cyanose.*

Voy. SULFATES DE CUIVRE, BROCHANTITE.

CUIVRE SULFURÉ.

Syn. : *Cuivre vitreux; bisulfure de cuivre; chalkosine.*

	(1)	(2)	(3)	(4)
Soufre....	20,5	22,00	20,62	19,00
Cuivre...	74,5	76,50	77,16	79,50
Fer.....	1,5	0,50	1,15	0,50
	96,5	99,00	98,93	99,00

(1) C. de Sibérie, par GUENIVEAU. — (2) C. de Rothenbourg, par KLAPROTH. — (3) C. de Cornouailles, par THOMSON. — (4) C. de Siégen, par ULLMAN.

(*Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 93.)

CUIVRE SULFURÉ de la Sibérie.

Cuivre métallique.....	47,0
Soufre.....	13,0
Résidu.....	25,0
Chaux.....	7,0
Oxyde rouge de fer.....	9,3
	101,3

(GUENIVEAU, *Journ. des Mines*, février 1807, p. 111.)

CUIVRE SULFURÉ bismuthifère.

Cuivre.....	31,66
Bismuth.....	47,24
Soufre.....	12,58
	91,48

(KLAPROTH, *Tr. de Min.* par Klaproth, t. III, p. 95.)

CUIVRE SULFURÉ ARGENT

Voy. STROMEYÉRINE.

CUIVRE SULFURÉ HÉPAT

Voy. PHILLIPSITE.

CUIVRE VANADIATÉ.

	(1)
Oxyde de cuivre.....	44,15
Chaux.....	12,28
Magnésie.....	0,50
Protoxyde de manganèse..	0,40
Acide vanadique.....	38,58
Eau.....	4,62
Résidu.....	0,10
Perte.....	1,37

(1) Minéral vert. — (2) *Id.* gris.

(CREDNER, *Annuaire* de Millon et Re p. 234.)

CUIVRE VITREUX. Voy. CUIV FURÉ.

CUMANILIDE. $C^{28}H^{17}AzO^{2}$.

		Tr.
Carbone.....	80,32	80,3
Hydrogène.....	7,14	7,0
Azote.....	»	»

	C
Carbone.....	2400,0
Hydrogène.....	212,5
Azote.....	177,0
Oxygène.....	200,0
	2989,5

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série p. 349.)

CUMÈNE. $C^{18}H^{12}$.

	Tr.		C
Carbone	89,66	89,95	1350,
Hydrog.	9,94	9,99	150,
	99,60	99,94	1500,

(GERHARDT et CAHOURS, *Ann. de Ch. et* rie, t. I, p. 88.)

CUMINAL. $C^{20}H^{12}O^{2}$.

		Tr.
Carbone.....	80,72	81,0
Hydrogène.....	8,55	8,4
Oxygène.....	10,73	10,5
	100,00	100,0

Carbone.....	1500,
Hydrogène.....	150,
Oxygène.....	200,
	1850,

(GERHARDT et CAHOURS, *Ann. de Ch. et* rie, t. I, p. 67.)

D'ARGENT. $C^{20}H^{11}O^{3},AgO$.

	Tr.		
....	44,22	44,15	»
....	4,14	4,10	4,07

	Calc.	
.....	1500,0	44,26
.....	137,0	4,05
.....	1351,6	39,88
.....	400,5	11,81
	3389,1	100,00

AMOURS.)

DE BARYTE. $BaO,C^{20}H^{11}O^{3}$.

Tr.		Calc.	
14	»	1500,0	51,82
14	»	137,5	4,75
	29,88	856,8	29,61
	»	400,0	13,82
		2894,3	100,00

AMOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e sé-
.)

IBITE.

eux.....	24,45
bique.....	74,98
itique.....	0,57
	100,00

lapp. ann. de Berzelius, 1846.)

Racine.

jaune.....	1,0
brunâtre.....	12,0
.....	14,0
e.....	57,0
.....	5,0
	89,0

h. de Berzelius.)

E.

.....	69,501
.....	7,460
.....	23,039
	100,000

Ann. de Ch. et de Ph., 3e série, t. VIII,

cyanurique insoluble.

CYANATE D'ALUMINE. $Al^{2}O^{3},3CyO$.

Acide cyanique.....	1265,73	66,75
Alumine.....	642,32	33,25
	1908,05	100,00

CYANATE D'AMMONIAQUE.

$AzH^{4}O,CyO$.

Acide cyanique.....	56,80
Ammoniaque.....	43,20
	100,00

CYANATE D'ANTIMOINE. $SbO^{3},3CyO$.

Acide cyanique.....	40,27	1265,73
Oxyde d'antimoine.....	59,73	1912,90
	100,00	3178,63

CYANATE D'ARGENT. AgO,CyO.

Oxyde d'argent.....	64,45	1451,61
Acide cyanique.....	35,55	421,91
	100,00	1873,52

(WOEHLER et LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLVI, p. 33.)

CYANATE DE BARYTE. BaO,CyO.

Acide cyanique.....	421,91	31,00
Baryte.....	956,88	69,00
	1378,79	100,00

CYANATE DE CADMIUM. CdO,CyO.

Acide cyanique.....	421,91	35,65
Oxyde de cadmium.....	796,77	64,35
	1218,68	100,00

CYANATES DE CÉRIUM.

CYANATE DE PROTOXYDE. CeO,CyO.

Acide cyanique.....	421,91	38,92
Protoxyde de cérium.....	674,69	61,08
	1096,60	100,00

CYANATE DE PEROXYDE.

$Ce^{2}O^{3},3CyO$.

Acide cyanique.....	1265,73	47,09
Peroxyde de cérium....	1439,39	52,91
	2915,12	100,00

CYANATE DE CHAUX. CuO,CyO.

Acide cyanique.....	421,91	54,70
Chaux.....	356,02	45,30
	777,93	100,00

CYANATE DE CHROME. $Cr^2O^3,3CyO$.

Acide cyanique.....	1265,73	56,24
Sesquioxyde de chrôme..	956,00	43,76
	2221,73	100,00

CYANATE DE COBALT. CoO,CyO.

Acide cyanique.....	421,94	47,23
Oxyde de cobalt.....	468.99	52.77
	890,90	100,00

CYANATES DE CUIVRE.

Cyanate de protoxyde. Cu^2O,CyO.

Acide cyanique.....	421,94	32,54
Oxyde rouge de cuivre...	891,39	67,46
	1313,30	100,00

Cyanate de bioxyde. CuO,CyO.

Acide cyanique.....	422,94	46,45
Oxyde noir de cuivre....	495,69	53,55
	918,60	100,00

CYANATES D'ÉTAIN.

Cyanate de protoxyde. SnO,CyO.

Acide cyanique.....	422,94	33,98
Oxyde d'étain.....	835,29	66,02
	1258,20	100,00

Cyanate de peroxyde. $SnO^2,2CyO$.

Acide cyanique.....	843,82	47,90
Peroxyde d'étain.....	935,29	52,10
	1779,11	100,00

CYANATES DE FER.

Cyanate de protoxyde. FeO,CyO.

Acide cyanique.....	421,94	49,47
Oxyde de fer.....	439,20	50,53
	861,14	100,00

Cyanate de peroxyde. $Fe^2O^3,3CyO$.

Acide cyanique.....	1265,73	56,86
Peroxyde de fer.....	978,41	43,14
	2244,14	100,00

CYANATE DE LITHINE. LO,CyO.

Acide cyanique.....	421,94	70,45
Lithine.....	180,37	29,55
	602,28	100,00

CYANATE DE MAGNÉSIE. M

Acide cyanique.....	421,9
Magnésie.....	258,3
	680,2

CYANATE DE MANGANÈSE.

MnO,CyO.

Acide cyanique.....	421,9
Oxyde de manganèse....	445,4
	867,3

Cyanate de bioxyde. HgO,CyO.

Acide cyanique.....	221,9
Bioxyde de mercure....	1365,8
	1587,7

CYANATES DE MERCURE.

Cyanate de protoxyde. Hg^2O,C

Acide cyanique.....	421,9
Protoxyde de mercure...	2631,6
	3053,5

CYANATES DE MOLYBDÈN

Cyanate de protoxyde. MoO,C

Acide cyanique.....	421,9
Oxyde de molybdène....	698,5
	1120,4

Cyanate de bioxyde. $MoO^2,2CyC$

Acide cyanique.....	843,
Bioxyde de molybdène...	798,
	1642,

CYANATE DE NICKEL. NiC

Acide cyanique.....	421,
Oxyde de nickel.....	469,
	891,

CYANATE DE PALLADIUM

Acide cyanique.....	421,
Oxyde de palladium.....	1765,
	1187,

CYANATE DE PLATINE. P

Acide cyanique.....	421,
Oxyde de platine.....	1333,
	1755,

DE PLOMB. PbO,CyO.

que.....	421,91	23,56
omb.....	1394,50	76,44
	1816,44	100,00

DE POTASSE.

TRE. KO,CyO.

.....	57,95	589,92
.....	42,05	421,91
	100,00	1011,83

(Ann. de Ch. et de Ph., t. XXVII, p. 197.)

ie.

que.....	72,6
.....	27,4
	100,0

LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLVI,

DE RHODIUM. Rd^2O^3,3CyO.

que.....	1265,73	45,59
de rhodium.	1602,70	54,41
	2868,43	100,00

DE SOUDE. NaO,CyO.

que.....	421,91	52,38
.....	390,89	47,62
	812,80	100,00

DE STRONTIANE.

SrO,CyO.

ique.....	421,91	39,91
.....	687,28	60.09
	1109,19	100,00

DE TELLURE. TeO^2,2CyO.

ique.....	843,82	46,19
eux.....	1001,76	53,81
	1845,58	100,00

DE THORINIUM.

ThO,CyO.

ique.....	421,91	33,72
horinium.....	844.90	66,28
	1266,81	100,00

DE VANADIUM. VO^2,2CyO.

ique.....	843,82	44,86
leux.....	1056,89	55,14
	1900,71	100,00

CYANATE DE ZINC. ZnO,CyO.

Acide cyanique.....	421,91	46,07
Oxyde de zinc.....	503,23	53,93
	925,14	100,00

CYANATE DE ZIRCONE. Zr^2O^3,3CyO.

Acide cyanique.....	1265,73	53,07
Zircone.....	1140,25	46,93
	2405,98	100,00

CYANILINE. $C^{14}H^7Az^2$.

	Tr.			
Carbone.	70,77	71,14	70,06	70,15
Hydrog..	6,48	6,19	6,02	6,31

	Tr.				Calc.
Carb.	70,69	70,84	»	»	70,58
Hydr.	6,25	6,18	»	»	5,88
Azote.	»	»	25,15	23,40	23.54
					100,00

(HOFMANN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXIV, p. 73.)

CYANITE. Voy. DISTHÈNE.

CYANOCUMIDINE. $C^{20}H^{12}Az^2$.

	Tr.	Calc.	
Carbone.....	74,33	120,0	74,58
Hydrogène	8,32	13,0	8,07
Azote.....	17,35	28,8	17,40
	100,00	161,8	100,05

(HOFMANN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXIV, p. 83.)

CYANOGÈNE. $C^2Az=Cy$.

Eq^t 329,91 D. 1,8064.

Azote. 1 volume } condensés en 1 volume.
Carb.. 2 volumes }

(GAY-LUSSAC, *Ann. de Ch.*, t. XCV, p. 182.)

CYANOGÈNE.

Carbone.....	45,339	152,87
Azote.....	54,661	177,04
	100,000	329,91

(DULONG et BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XV, p. 395.)

CYANOSE. Voy. CUIVRE SULFATÉ.

CYANURATE D'ARGENT. $3AgO,CyO^3$.

	Tr.		Calc.
Carbone.....	8,2400	7,9181	8,17
Hydrogène ..	0,0007	0,0013	»
Ox. d'argent.	76,3597	76,3597	77,14

(LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 19.)

CYANURATE DE CHAUX.

Acide	91,4
Chaux	8,6
	100,0

CYANURATE DE MÉTHYLÈNE.

	Tr.	Calc.
Carbone	30,634	30,830
Hydrogène	5,613	5,033
Azote	23,650	23,801
Oxygène	40,603	40,336
	100,500	100,000

(RICHARDSON, *Tr. de Ch.* de Berzelius.)

CYANURATE DE PLOMB.

Acide cyanurique	28,5
Oxyde de plomb	71,5
	100,0

(CHEVALLIER et LASSAIGNE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIII, p. 161.)

CYANURE D'ARGENT. AgCy.

Cyanogène	329,91	19,62
Argent	1364,51	80,38
	1694,42	100,00

CYANURE DE BARYUM. BaCy.

Cyanogène	329,91	27,80
Baryum	856,88	72,20
	1186,79	100,00

CYANURE DE CACODYLE.

C^4H^6As,C^2Az.

	Tr.		Calc.
Carbone	28,29	27,72	27,79
Hydrogène	4,57	4,66	4,53
Azote	11,10	11,01	12,72
Arsenic	56,04	56,61	56,96
	100,00	100,00	100,00

(BUNSEN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. VI, p. 187.)

CYANURE DE CADMIUM. CdCy.

Cyanogène	329,91	32,13
Cadmium	696,77	67,87
	1026,68	100,00

CYANURE DE CALCIUM. CaCy.

Cyanogène	329,91	56,31
Calcium	256,02	43,69
	585,93	100,00

CYANURE DE COBALT. C

Cobalt	52
Cyanogène	47
	100

CYANURE DE COBALT I TASSIUM.

Syn. : *Cobaltocyanure de pot*

Cy^6Co^2+3K.

	Tr.	
Cobalt	17,888	17
Potassium	35,313	35
Cyanogène	»	

(GMELIN, *Répert. de Ch. sc. et ind.*,

CYANURE DE CUIVRE.

Cuivre	49,
Cyanogène	26,
Eau	23,
	100,

(RAMMELSBERG, *Répert. de Ch. sc.* p. 398.)

CYANURES DE CUIVRE I TASSIUM. 1° Cu^2K,Cy^2.

	Calc.	
Cuivre	40,769	4
Potassium	26,299	2
Cyanogène	32,932	
	100,000	

CYANURES DE CUIVRE ET DE POT.

2° $Cu^6K^3Cy^5$.

Cuivre	22,112	22,216
Potassium	40,800	41,286
Cyanogène	»	»

(RAMMELSBERG, *Répert. de Ch. sc.* p. 8.)

CYANURES D'ÉTAIN. PROT

SnCy.

Cyanogène	32
Étain	73
	106

CYANURE D'ÉTAIN. BICYANURE. S

Cyanogène	65
Étain	73
	139

DE FER. FeCy.

.....	329,91	
.....	339,21	
	669,12	

OCTANOGÈNE, FERROCYANURES, ÈNE, FERRICYANURES, A. FERRO-E, A. FERRICYANHYDRIQUE.

DE GLUCINIUM. G^2Cy^3.

.....	989,73	59,90
.....	662,52	40,10
	1652,25	100,00

D'IRIDIUM.

E. IrCy.

.....	329,91	21,10
.....	1233,50	78,90
	1563,41	100,00

.....	659,82	34,85
.....	1233,50	65,15
	1893,32	100,00

$IrCy^3$.

.....	989,73	44,52
.....	1233,50	55,48
	2223,23	100,00

D'IRIDIUM ET DE PO-. LrK^2Cy^3.

	Tr.	Calc.
.....	35,652	38,510
.....	38,890	30,591
.....	»	30,899
		100,000

:, *Répert. de Ch. sc. et ind.*, t. IV,

DE LITHIUM. LCy.

.....	329,91	80,42
.....	80,37	19,58
	410,28	100,00

DE MAGNÉSIUM. MgCy.

.....	32,43	158,35
.....	67,57	325,00
	100,00	483,35

DE MANGANÈSE.

E. MnCy.

.....	329,91	48,82
.....	345,88	51,18
	675,79	100,00

PERCYANURE. $MnCy^3$.

Manganèse.....	44,14	329,91
Cyanogène.....	58,86	989,73
	100,00	1319,64

CYANURE DE MERCURE.

	(a)	(b)	(c)
Mercure.....	79,9	329,91	79,91
Cyanogène.....	20,1	1265,82	20,09
	100,0	1595,73	100,00

(a) (b) PORRETT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. I, p. 132. — (c) GAY-LUSSAC, *Ann. de Ch.*, t. XCV, p. 219.

CYANURE DE MERCURE ET CHROMATE DE POTASSE. $3HgCy,2KOCrO^3$.

	Tr.	Calc.
Acide chromique.....	17,597	17,929
Potasse.....	17,281	16,228
Mercure.....	51,136	52,230
Cyanogène.....	13,986	13,613
	100,000	100,000

(RAMMELSBERG, *Répert. de Ch. sc. et ind.*, t. IV, p. 12.)

CYANURE DE MERCURE ET SULFOCYANURE DE BARYUM. $Hg^2S^2BaCy^3$.

	Tr.	Calc.	
Mercure....	51,797	2531,645	52,963
Soufre.....	8,448	402,330	8,417
Baryum....	18,000	856,880	17,925
Cyanogène .	»	989,733	20,695
		4780,588	100,000

(BOECKMANN.)

CYANURE DE MERCURE ET SULFOCYANURE DE CALCIUM. $Hg^2Cy^3CaS^2$.

	Tr.	Calc.	
Mercure....	59,931	2532,654	60,569
Soufre.....	0,134	402,330	9,625
Calcium....	5,819	256,019	6,125
Cyanogène..	»	989,733	23,681
		4180,736	100,000

(BOECKMANN.)

CYANURE DE MERCURE ET SULFOCYANURE DE MAGNÉSIUM. $Hg^2Cy^3MaS^2$.

	Tr.	Calc.	
Mercure....	61,665	2531,645	62,019
Soufre.....	10.096	402,330	9,856
Magnésium .	3,964	158,353	3,879
Cyanogène .	»	989,733	24.246
		4082,061	100,000

(BOECKMANN.)

CYANURE DE MERCURE ET SULFOCYANURE DE POTASSIUM. $Hg^2Cy^3KS^2$.

		Tr.
Mercure	57,435	57,000
Soufre	9,077	9,130
Potassium	10,979	11,145

	Calc.	
Mercure	2531,645	57,359
Soufre	402,330	9,110
Potassium	489,916	11,106
Cyanogène	989,733	22,425
	4413,624	100,000

(BOECKMANN, *Répert. de Ch. et de Ph.*, t. I, p. 352.)

CYANURE DE NICKEL. NiCy.

Cyanogène	329,91	47,16
Nickel	369,67	52,84
	699,58	100,00

CYANURES D'OR.

PROTOCYANURE. Au^2Cy.

Cyanogène	329,91	11,72
Or	2486,02	88,28
	2815,93	100,00

PERCYANURE. Au^2Cy^3.

Cyanogène	989,73	28,47
Or	2486,02	71,53
	3475,75	100,00

CYANURE D'OR ET DE POTASSIUM.

KAu^2Cy^4.

	Tr.		Calc.
Or	55,779	57,544	67,87
Potassium	12,143	11,428	11,41
Cyanogène	»	»	20,72
			100,00

(RAMMELSBERG, *Répert. de Ch. sc. et ind.*, t. IV, p. 14.)

CYANURES D'OSMIUM.

PROTOCYANURE. OsCy.

Cyanogène	329,91	20,94
Osmium	1244,48	79,05
	1574,39	99,99

BICYANURE. $OsCy^2$.

Cyanogène	659,82	34,65
Osmium	1244,48	65,35
	1904,30	100,00

PERCYANURE. $OsCy^3$.

Cyanogène	989,73
Osmium	1244,48
	2234,21

CYANURES DE PALLADIUM.

PROTOCYANURE. PlCy.

Cyanogène	329,91
Palladium	665,90
	795,81

BICYANURE. $PlCy^2$.

Cyanogène	659,82
Palladium	665,90
	1325,72

CYANURES DE PLATINE.

PROTOCYANURE. PtCy.

Cyanogène	329,91
Platine	1233,50
	1563,41

BICYANURE. $PtCy^2$.

Cyanogène	659,82
Platine	1233,50
	1893,32

CYANURE DE PLATINE ET DE POTASSIUM.

$PtKCy^2$.

Platine	50,490
Potassium	20,998
Cyanogène	»

(GMELIN, *Répert. de Ch. sc. et ind.*, t. IV, p.

CYANURE DE PLOMB. PbCy.

Cyanogène	329,91
Plomb	1294,50
	1624,41

CYANURE DE POTASSIUM. KCy

Cyanogène	320,91
Potassium	489,92
	819,83

CYANURE DE POTASSIUM ET DE MANGAN

$Mn^2K^2Cy^6$.

		Tr.
Manganèse	17,522	16,557
Potassium	35,207	35,672
Cyanogène	»	»

(RAMMELSBERG.)

POTASSIUM ET DE PALLADIUM.

$PaKCy^2$.

	Tr.		Calc.
....	26,848	55,47	26,676
....	28,568	26,94	26,984
.....	»	»	46,340
			100,000

ıg, *Répert. de Ch. sc. et ind.*, t. IV,

S DE RHODIUM.

NURE. RdCy.

.....	329,94	33,62
.....	654,39	66,38
	984,30	100,00

RHODIUM. Percyanure.

Rd^2Cy^3.

.....	43,17	989,73
.....	56,83	1302,78
	100,00	2292,54

DE SODIUM. NaCy.

.....	329,94	53,14
.....	290,89	46,86
	620,80	100,00

DE STRONTIUM. SrCy.

.....	329,94	37,61
.....	587,28	62,39
	917,19	100,00

DE TELLURE. $TeCy^2$.

.....	659,82	45,14
.....	891,76	54,86
	1451,58	100,00

DE THORINIUM. ThCy.

.....	329,94	30,69
.....	744,90	69,31
	1074,84	100,00

DE TUNGSTÈNE. WCy^2.

.....	659,82	35,80
.....	1183,00	64,20
	1842,82	100,00

CYANURE DE VANADIUM. VCy^2.

Cyanogène.....	659,82	43,50
Vanadium.....	856,89	56,50
	1516,71	100,00

CYANURE DE ZINC. ZnCy.

Cyanogène.....	329,94	45
Zinc.....	403,23	55
	733,14	100

CYANURE DE ZIRCONIUM. Zr^2Cy^3.

Cyanogène.....	989,73	54,08
Zirconium.....	840,24	45,92
	1829,97	100,00

CYMATINE.

Silice.....	57,98
Chaux.....	12,95
Magnésie.....	22,38
Oxyde de fer.....	6,32
Alumine.....	0,58
	100,21

(RAMMELSBERG, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 767.)

CYMÈNE. $C^{20}H^{14}$.

		Tr.	
Carbone,.	89,3	89,0	88,9
Hydrogène	11,0	10,6	10,9

	Calc.	
Carbone	1500,0	89,5
Hydrogène.....	175,0	10,5
	1675,0	100,0

(GERHARDT et CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. I, p. 102.)

CYMOLITE. Voy. HALLOYSITE.

CYMOPHANE.

Syn. : *Chrysolithe orientale; chrysopale, chrysobéril.*

	(1)	(2)
Alumine.....	71,5	81,43
Silice.....	18,0	18,73
Chaux.....	6,0	»
Oxyde de fer.....	1,5	»
Perte.....	3,0	»
	100,0	100,16

(1) C. par KLAPROTH, *Syst. de Ch.* par Thomson., t. III, p. 315. — (2) C. du Brésil, par ARFWEDSON, *Mém. de l'Ac. des sc.* de Stockholm, 1822.

CYMOPHANE.

	(1)	(2)	(3)
Alumine	78,10	78,92	76,99
Glucine	17,94	18,02	18,88
Oxyde ferrique	4,46	3,12	4,12
— de chrôme	»	0,36	»
— de cuivre et de plomb	»	0,29	»
Sable	»	»	1,01
	100,50	100,71	100,00

(1) C. du Brésil, par AWDJEW. — (2) C. de Sibérie, *idem*. — (3) C. de Haddam, par DAMOUR.

(*Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 689.)

CYNOGLOSSE. Racine.

Eau et principe odorant	10,00
Matière colorante } — grasse }	2,08
— résineuse	2,07
Surmalate de potasse	3,08
Acétate de chaux	1,06
Tannin } Matière extractive }	9,70
— animale	2,00
Inuline	1,02
Matière gommeuse	5,00
— extractive, soluble dans l'eau.	8,03
Acide pectique	9,00
Oxalate de chaux	3,00
Fibre ligneuse	39,06
Perte	5,00
	100,00

(CENEDILLA, *Journ. de Pharm.*, décembre 1828, p. 622.)

CYPRINE. Voy. IDOCRASE.

CYPOMICA. Voy. CUIVRE ARSÉNIATÉ.

CYSTINE. $C^6AzH^6O^4S^2$.

Syn. : *Oxyde cystique.*

	(a)	(b)	(c)
Carbon.	458,610	30,34	29,8
Azote	177,040	11,71	11,8
Hydrog.	74,877	4,94	5,1
Oxygèn.	400,000	26,47 }	53,1
Soufre	402,330	26,57 }	
	1512,857	100,00	100,0

(*a*) (*b*) LIEBIG, *Tr. de Ch. org.*, t.
(*c*) PROUT. — (*d*) THAULOW.

CYSTINE. Combinaison de cet oxy

Oxyde cystique
Acide hydrochlorique

Oxyde cystique
Acide nitrique

Acide cystique
Acide sulfurique

Oxyde cystique
Acide oxalique

(LASSAIGNE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. X

CYTISE (CYTISUS LABURNUM). S

Matière grasse verdâtre.
— colorante verte.
Principe amer purgatif.
Fibre ligneuse.
Albumine.
Acides malique et phosphorique.
Malate de potasse et malate de c

(CHEVALIER et LASSAIGNE, *Répert.*, t. V

D

DAMBURITE. Voy. DYSCLASITE.

DAMMARANE. $C^{40}H^{31}O^6$.

Carbone	75,02
Hydrogène	9,60
Oxygène	15,38
	100,00

DAMMAROL. $C^{40}H^{28}O^6$.

Carbone	82,22
Hydrogène	11,14
Oxygène	6,64
	100,00

DAMMARONE. $C^{28}H^{20}O$.

Carbone
Hydrogène
Oxygène

(ROBERT THOMPSON, *Ann. de Ch. et de* t. IX, p. 505.)

DAMOURITE.

Silice
Alumine

A reporter.

Report.....	83,09
de fer.....	traces
.....	11,20
.....	5,25
	99,54

(in. par Dufrénoy, t. III, p. 757.)

TE. Voy. COBALT GRIS.

ITE. Voy. TOURMALINE.

HE. Voy. BITUME ÉLASTIQUE.

LITE.

Esmarkite; botriolite; humboldtite.

	(1)	(2)	(3)
.....	36,00	37,36	37,520
.....	39,50	35,67	35,398
oracique.	13,50	21,26	21,377
de fer....	1,00	»	»
.....	6,50	5,74	5,705
	96,50	100,00	100,000

	(4)	(5)
.....	38,477	36,900
.....	35,640	34,270
oracique.....	20,345	18,342
.....	5,568	10,224
	100,000	99,736

par KLAPROTH, *J. des Mines*, août 1812. — r STROMEYER, *id.* — (3) (4) D. d'Arendal, IELSBERG, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1841. ., *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 59.

S.

e.

ie.
cristallisable.
istallisable analogue à celui de canne.
yme.
IE, *Journ. de Pharm.*, t. XVIII, p. 729.)

A STRAMONIUM.

nte fraîche :

gneuse.....	3,15
extractive gommeuse.....	0,58
extractive.....	0,60
erte.....	0,64
ie.....	0,15
.....	0,12
te de chaux et de magnésie	
s à base de chaux et de ma-	
.....	0,23
.....	93,25
.....	1,28
	100,00

t, *Syst. de mat. méd.* de Pfaff.)

DATURA STRAMONIUM. Cendres.

Potasse.....	17,87
Soude.....	12,57
Chaux.....	3,63
Magnésie.....	15,50
Peroxyde de fer.....	3,18
Oxyde de manganèse.....	»
Acide phosphorique.....	30,65
Silice.....	4,60
	98,30

(SOUCHAY, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1846, p. 669.)

DAUPHINELLE (DELPHINIUM STAPHISAGRIA). Graine.

Stéarine.....	1,40
Huile grasse, très-soluble dans l'alcool.....	14,40
Huile grasse, peu soluble dans l'alcool.....	4,70
Gomme contenant des traces de sels calciques.....	3,15
Amidon.....	2,40
Matière nitrogénée, insoluble dans l'alcool, précipitable par le sous-acétate plombique et l'infusion de noix de galle, mêlé avec des malates, sulfates et chlorures potassiques et calciques.....	30,67
Albumine végétale soluble.....	0,50
Albumine coagulée.....	3,62
Delphine.....	8,10
Sulfate et phosphate potassiques et magnésiques.....	3,79
Eau.....	10,00
Excès.....	1,49
	84,22

(*T. de Ch.* de Berzelius.)

DAVIDSTONITE. Voy. ÉMERAUDE.

DAVYNE. Voy. NÉPHÉLINE.

DAVYTE. Voy. ALUN DE PLUME.

DELPHINATE DE BARYTE.

	(a)	(b)	(c)
Baryte.....	45,83	99	84,64
Acide delphinique.	54,17	117	100,00
	100,00	216	184,64

(a) PELLETIER, t. II, p. 240. — (b) (c) CHEVREUL.

DELPHINATE DE CHAUX.

Acide delphinique.....	1514	100
Chaux.....	486	32
	2000	

(CHEVREUL.)

DELPHINATE DE PLOMB.

Acide delphinique.....	55	100,0
Oxyde de plomb.....	135	244,8

(CHEVREUL.)

DELPHINATE DE STRONTIANE.

Acide delphinique.....	12344	100
Strontiane.....	7656	62
	20000	

(CHEVREUL, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VII, p. 370.)

DELPHINE. $C^{27}AzH^{19}O^{2}$.

	Tr.	Calc.	
Carbone.....	76,69	2063,826	77,00
Azote.....	5,93	177,036	6,64
Hydrogène ...	8,89	237,420	8,89
Oxygène.....	7,49	200,000	7,50
	99,00	2677,982	100,00

(COUERBE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LII, p. 367.)

DELPHINITE. Voy. ÉPIDOTE.

DELVAUXINE.

Syn. : *Phosphate brun terreux.*

	(1)	(2)
Acide phosphorique.....	13,60	14,30
Peroxyde de fer.....	29,00	34,60
Eau.....	42,20	40,40
Carbonate de chaux.....	11,00	9,20
Silice gélatineuse.....	3,60	4,40
	99,40	99,90

(1) Variété marron. — (2) *Id.* noire.

(DELVAUX, *Inst.*, 1839.)

DENTS. Émail des dents.

Substance animale.....	30
Magnésie..... } un peu.	
Alumine..... } un peu.	
Acide carbonique..... } 22	
Fluate de chaux..... } 22	
Phosphate de chaux..... } 22	

(MORICHINI.)

DENTS. L'*ivoire* et les *dents de sanglier* contiennent une grande quantité de fluate de

DENTS humaines. L'émail, l'ivoire fra[illegible] contiennent pas d'acide fluorique, [illegible] l'avait dit Morichini. Les ivoires fr[illegible] contiennent quelques centièmes d[illegible] poids d'acide fluorique, provenant [illegible] doute de la juxtaposition dans leu[illegible] séjour dans la terre.

(FOURCROY et VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, p. 42.)

DENTS. Émail des dents.

Phosphate de chaux.....	[illegible]
Gélatine et eau.....	[illegible]

(FOURCROY et VAUQUELIN.)

DENTS. Émail des dents.

Phosphate de chaux.....	[illegible]
Carbonate de chaux.....	[illegible]
Eau et perte.....	[illegible]

(PEPYS.)

DENTS. Émail des dents.

Phosphate calcique avec flu[illegible] rure calcique.....	[illegible]
Carbonate calcique.....	[illegible]
Phosphate magnésique....	[illegible]
Soude.....	[illegible]
Membranes brunes tenan[illegible] l'os dentaire, alcali, eau	[illegible]

(1) D. d'homme. — (2) D. de [illegible]

(BERZELIUS, *Tr. de Ch.* de Ber[illegible]

DENTS. Tartre des dents.

Phosphates terreux....	[illegible]
Mucus non décomposé.	[illegible]
Matière particulière à [illegible]	[illegible]
Matière animale soluble muriatique.....	[illegible]

(BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, [illegible]

DENTS.

Phosphate de chaux	[illegible]
Carbonate de chaux	[illegible]
Cartilage.....	[illegible]
Perte.....	[illegible]

(1) Racine de la den[illegible]
(2) Premières dents de [illegible]

(PEPYS, *Syst. de Ch.* p[illegible]

	(1)	(2)	(3)
ıt d'un jour	35,00	54,00	44,00
ıt de six ans	28,57	60,04	44,42
me adulte	29,00	64,00	40,00
ard de 84 ans	33,00	66,00	04,00
nie d'Égypte	29,00	55,50	45,50
d'un lapin	34,20	59,50	09,30
›in	28,50	63,70	07,80
;lier	29,40	63,00	06,80
glier	26,80	69,00	04,20
›potame	25,40	72,00	02,90
›val	29,40	62,00	08,90
du cheval	34,80	58,30	40,00
du bœuf	28,60	64,00	08,00
pe	27,30	65,90	06.80
	30,30	64,60	08,40
vre à collier	30,00	76,30	03,70
ı de la vipère	24,00	73,80	05,20
	35,00	49,00	46,00
	33,50	52,60	43,90

ique. — (2) Phosphate de chaux. — (3) Carbonate, *id.*

. *de Pharm.*, t. VII, p. 1.)

FOSSILES; CÉMENT DES

HON. Voy. QUARZ.

Voy. MAGNÉSITE.

STILBITE.

/. WAVELLITE.

	40
	40
	20
	100

ı. par Dufrénoy, t. III, p. 757.)

H^6O^9.

(1)	(2)	(3)
44,00	44,836	42,846
6,59	6,148	6,760
49,41	50,045	50,424
00,00	100,999	100,000

à 120°. — (3) D. séchée à froid

ı. *et de Ph.*, t. LXI, p. 374.)

Voy. PITTIZITE.

DIALLAGE. $3RO,2SiO^3$.

Syn. : *Bronzite; schillerspath; smaragdite.*

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice	57,193	56,843	46,20	56,44
Chaux	1,299	2,195	»	»
Magnésie	32,669	29,677	34,79	34,50
Protox.de fer	7,464	8,464	12,86	6,56
— mangan.	0,349	0,646	1,98	3,30
Alumine	0,698	2,068	»	»
Eau	0,634	0,217	3,70	2,38
	100,300	100,050	99,53	100,15

(1) D. de Stempel par KOHLER. — (2) D. d'Ulenthal, par KLAPRE. (3) D. du val d'Antigorio, par SCHWEITZER. — (4) Bronzite de Gulsen, par REGNAULT.

(*Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 619.)

DIALLAGE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice	53,707	53,200	54,54	50,05
Chaux	17,065	19,088	14,42	15,63
Magnésie	17,552	14,909	21,78	17,24
Protox.de fer	8,079	8,674	5,82	14,98
— mang.		0,380	»	»
Alumine	2,825	2,470	2,46	2,58
Eau	1,040	1,773	3,32	2,13
	100,268	100,494	99,34	99,64

(1) D. vert jaunâtre de Baste, par KOHLER. — (2) D. de Prato, *id.* — (3) D. de Salzbourg, par REGNAULT. — (4) D. du Piémont, *id.*

(*Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 619.)

DIALLAGE. Antigorite.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Silice.....	43,900	43,075	44	50,0
Alumine ..	1,280	1,732	3	11,0
Chaux	2,642	2,750	1	13,0
Magnésie..	25,856	26,157	29	6,0
Ox. de fer.	»	10,615	14	5,5
Ox. de chr.	13,021	2,374	»	7,5
Ox. de mang.	0,535	0,571	»	1,5
Eau	12,426	12,726	10	»
Perte.....	»	»	2	5,5
	99,660	100,000	100	100,0

	(e)	(f)	(g)
Silice.....	52,00	60,0	43,70
Alumine.....	23,33	»	17,90
Chaux	7,00	»	»
Magnésie.....	6,00	27,5	11,20
Oxyde de fer.....	17,50	10,5	23,70
Eau.....	»	0,5	»
Perte.....	»	1,5	3,50
	105,83	100,0	100,00

(a) (b) A. de Bastie, par KOEHLER. — (c) VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. XXX, p. 106. — (d) KLAPROTH. — (e) HEYER, *Journal des Mines*, ventôse an III, p. 472. — (f) GMELIN, *id.* — (g) DRAPIEZ, *id.*

DIALLAGE.

	(1)	(2)	(3)
Acide silicique....	50,50	47,2	55,84
Alumine	3,80	3,7	1,09
Chaux	20,26	13,1	trac.
Magnésie.....	16,40	24,4	30,37
Oxyde ferreux.....	8,10	7,4	10,78
— manganeux.	trac.	»	trac.
Eau	»	3,2	1,80
	99,06	99,0	99,98

	(4)	(5)	(6)
Acide silicique...	52,60	51,25	51,51
Alumine.....	3,27	3,98	2,46
Chaux	20,44	11,18	14,42
Magnésie.....	16,43	22,88	21,78
Oxyde ferreux....	5,35	6,75	5,82
— manganeux.	trac.	»	»
Eau	1,59	3,32	3,32
	99,68	99,36	99,31

(1) D. de Grossard, par KOBELL, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1845. — (2) D. de la Spezia, par BERTHIER, *Ann. des Mines*, 1821, p. 451. — (3) D. de Uten en Tyrol, par REGNAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIX, p. 71. — (4) D. des monts Ourals, *id.* — (5) (6) D. de Traunslein, *id.*

DIALLOGITE. Voy. MANGANÈSE CARBONATÉ.

DIAMANT. Voy. CARBONE.

DIALURATE D'AMMONIAQUE.

$C^8H^7Az^3O^8$.

		Tr.
Carbone.....	29,392	30,470
Azote.....	25,943	25,913
Hydrogène ...	4,677	4,366
Oxygène	40,048	39,251
	100,000	100,000

	Cal
Carbone	641,480
Azote	534,120
Hydrogène.....	87,356
Oxygène.....	800,000
	2029,956

(WOEHLER et LIEBIG, *Répert. de Ch. sc.* et p. 93.)

DIASPORE. $Al^2O^3 + HO$.

	(1)	(2)	(3)
Alumine ..	85,434	85,10	78,9
Perox. de fer.	»	»	5,2
Ch. et magn.	»	»	1,9
Eau	15,000	14,90	15,1
Silice	»	»	1,0
Perte.....	»	»	2,1
	100,434	100,00	

	(5)	(6)
Matière inattaquée.	»	»
Alumine	70,0	76,0
Peroxyde de fer...	»	7,7
Chaux et magnésie.	1,4	»
Eau	26,2	14,7
Perte	2,4	»
	100,0	98,5

(1) (2) D. par LEVEWE, *Rapp. ann.* d 1846. — (3) (4) D. de la Sibérie, par D *de Min.*, t. II, p. 350. — (5) D. de Bar HUMPHRY DAVY, *Ann. de Ch.*, t. LX (6) D. par Children, *Ann. of Phil.* — (7 MOUR, *Annuaire* de Millon et Reiset, 18

DIASTATITE. Voy. AMPHIBOLE.

DICHROITE. Voy. CORDIÉRITE.

DIFLUANE. $C^8H^4Az^2O^8$.

	Tr.
Carbone	32,7
Hydrogène.....	3,8
Nitrogène.....	25,7
Oxygène.....	37,6
	100,0

(SCHLIEPER, *Rapp. ann.* de Berzelius,

.....	70,20
.....	0,24
e).....	29,56
	100,00

Rapp. ann. de Berzelius, 1846.)

).

ise.

ile.

: et de potasse.
e.
).
otasse.
GGIALE, *Journ. de Pharm.*, t. XXI,

.....	0,4
.....	8,2
e.....	14,7
.....	6,0
égétale.....	9,3
que.....	11,0
que.....	3,7
.....	3,2
ile.....	43,5
	100,0

Ch. de Berzelius.)

uilles sèches.

laineuse.....	5,5
active.....	15,0
ommeuse avec très-peu de de crème de tartre.....	15,0
potasse.....	2,0
euse, plus un peu d'albu-lifié.....	52,0
nt l'odeur du foin.....	5,5

. *de Ch. sc. et ind.*, t. III, p. 110.)

euilles.

), en deux diverses modi-

.....	12,67
.....	11,39
ractives et sulf. de chaux.	8,56
orantes.....	22,86
c chlorure de sodium et chaux.....	14,90
le magnésie.....	2,91
A reporter...	73,29

Report.....	73,29
Albumine.....	12,67
Fibre.....	14,04
	100,00

(SCHLESINGER, *Journ. de Ch. méd.*, mai, 1840, p. 287.)

DIGITALE. Cendres.

	(1)	(2)
Acide carbonique.....	13,15	»
Charbon et sable.....	10,94	»
Silice.....	9,58	12,78
Chlore.....	4,09	»
Oxyde ferrique.....	1,46	»
Chaux.....	11,82	12,67
Magnésie.....	4,90	6,53
Potasse.....	32,64	12,67
Soude.....	6,39	3,70
Acide phosphorique.....	2,39	»
— sulfurique.....	2,84	»
Phosphate ferrique.....	»	4,63
— calcique.....	»	0,44
Sulfate calcique.....	»	6,69
Chlorure sodique.....	»	9,03

(1) Résultat direct de l'analyse de 100 parties de cendres. — (2) Composition des cendres après déduction de l'acide carbonique.

(WRITGHTSON, *Ann. der Chem. und Pharm.* V. Liebig et Wœhl., 1845, n° 6.)

DIGITOLÉATE DE PLOMB.

Oxyde de plomb.....	64,879
Acide digitoléique.....	35,121
	100,000

(KOSMANN, *R. sc. et ind.*, t. XXV, p. 121.)

DIHYDRITE.

Oxyde cuivrique.....	68,211	68,20
Acide phosphorique.....	25,304	24,70
Eau.....	6,485	5,97
	100,000	98,87

(ARFWEDSON, *R. sc. et ind.*, t. XXVII, p. 349.)

DIOPSIDE. Voy. PYROXÈNE.

DIOPTASE. $3CuO,2SiO^3$.

Syn. : *Achirite.*

	(1)	(2)	(3)
Deutoxyde de cuivre..	45,1	39,9	40,0
Silice.....	36,8	35,0	36,0
Eau.....	11,5	21,0	20,2
Oxyde de fer.....	»	3,0	2,1
Alumine.....	2,4	»	»
Chaux.....	3,4	»	»
Magnésie.....	0,2	»	»
Silex et argile.....	»	1,1	»
	99,4	100,0	98,3

(1) D. de Kirguis, par HESS, *Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 146. — (2) D. de l'Oural, par KOBELL. — (3) D. de Sibérie, *id.*

Dioptase.

	(4)	(5)	(6)
Deutox. de cuivre..	44,9	45,27	50,10
Silice.....	34,8	37,25	36,47
Eau.....	20,3	17,00	11,40
	100,0	99,52	97,97

(4) D. des Pyrénées. — (5) D. de Sommerville, par Bowen, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXXI, p. 403. — (6) D. par Damour, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. X, p. 480.

DIORITE ORBICULAIRE de Corse.

Silice.....	48,62
Alumine.....	34,66
Protoxyde de fer.....	0,66
Chaux.....	12,02
Magnésie.....	0,33
Soude.....	2,55
Potasse.....	1,06
Eau.....	0,49

(Delesse, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 257.)

DIOSCOREA SATIVA. Racine fraîche.

Résine.....	0,05
Sucre incristallisable.....	0,26
Mucilage.....	2,94
Amidon.....	22.66
Fibre ligneuse.....	6,51
Eau.....	67,58
	100,00

(Sukkerh, *Journ.* de Schew., t. VIII, p. 600.

DIOXYLITE. Voy. Lanarkite.

DIPHANITE.

Silice.....	33,21
Alumine.....	44,33
Chaux.....	13,11
Protoxyde de fer.....	3,04
— de manganèse.....	1,13
Eau.....	5,18
	100,00

(Jewreinoff, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 170.)

DIPLOITE. Voy. Latrobite.

DIPYRE.

	(a)	(b)
Silice.....	0,555	60
Alumine.....	0,248	24
Chaux.....	0,096	10
Soude.....	0,094	»
Potasse.....	0,007	»
Eau.....	»	2
Perte.....	»	4
	1,000	100

(a) Delesse, *Ann. de Ch.*, par Millon et Reiset, 1845, p. 186 et 187.—(b) Vauquelin, *C. R.*, t. XVIII.

DISCRASE. Voy. Argent antimonial.

DISOMOSE. Voy. Nickel arséniosulfuré.

DISTERRITE.

Silice.....	[illegible]
Alumine.....	[illegible]
Peroxyde de fer.....	[illegible]
Magnésie.....	[illegible]
Chaux.....	[illegible]
Potasse.....	[illegible]
Eau.....	[illegible]
	[illegible]

(Kobell, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p.

DISTHÈNE. $3Al^2O^3,2SiO^3$.

Syn.: *Sapparite; schorl bleu; cyanite; tizite; fibrolite; bucholzite.*

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	43,0	36,4	36,67
Alumine...	55,0	63,8	63,11
Oxyde de fer	0,5	»	1,19
	98,5	100,2	100,97

(1) D. du Saint-Gothard, par Klaproth, *Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 225. — (2) D. de [illegible] par Arfwedson, *Rapp. ann.* de Berzelius, [illegible] (3) D. du Saint-Gothard, par Rosales. — (4) Marignac, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, p. 49.

Disthène.

	(1)	(2)	(3)
Silice....	30.62	51,5	38,50
Alumine..	54,50	5,5	55,50
Chaux....	2,02	4,0	00,50
Magnésie.	2,30	30,5	00,00
Ox. de fer.	6,00	5,0	2,75
Eau et perte	4,56	3,5	2.75
	100,00	100,0	100,00

(1) D. du Saint-Gothard, par de Saussure, *Ch.*, t. LXIX, p. 219.—(2) *Id.*, par Struve, *id.* p. 326. — (3) *Id*, par Laugier, *id.* — (4) Klaproth, *Journ. des Mines*, août, 1812, p.

Disthène. Bucholzite.

	(a)
Silice.....	46,00
Alumine.....	50,00
Protoxyde de fer.....	2,50
Potasse.....	1,50
	100,00

(a) Brandes. — (b) Thomson.
(*Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 226.)

Disthène. Fibrolite.

	(1)
Silice.....	38,10
Alumine.....	62,50
	100,60

(1) F. du Carnate, par Chenevix, *Journ. nes*, floréal an xi. — (2) F. de la Delawa[illegible] Wanuxen, *Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III,

E de Schiffenberg.

.....	54,12	90,20
eux.....	47,65	4,44
.....	6,14	1,86
irique.....	0,86	0,34
.....	9,89	»
.....	6,66	0,86
.....	1,83	0,80
.....	1,33	0,90
.....	1,93	1,73
.....	0,59	»
	100,00	100,77

Annuaire de Millon et Reiset, 1846,

$CaCO^a + MgO,CO^a$.

haux carbonatée magnésifère; natée lente; spath perlé; miémite; gurofiane; conite; ankérite; tique; cargnieule.

	(1)	(2)	(3)	(4)
de chaux.	75	60	53,5	52,00
nagnésie.	12	35	37,5	46,50
er.	13	3	oxydé	0,50
.....	»	»	»	0,25
.....	»	»	7,0	»
.....	»	»	0,8	»
.....	»	2	»	»
	100	100	98,8	99,25

	(5)	(6)	(7)
de chaux.	53,0	70,5	53,9
nagnésie..	42,5	29,5	41,5
.....	3,0	»	»
.....	»	»	4,4
	98,5	100,0	99,8

de Creutzwald, par BAYEN, *Journ. de* — (2) D. par WOULF, *Tr. de Ph.*, an- (3) D. des environs de Bristol, par GILBY, ., t. IV, p. 210. — (4) D. de Saint-Go- LAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. XLIX, p. 255. te, *id.* — (6) Gurofiane, par KLAPROTH, lmann, t. X, p. 446.

	(1)	(2)	(3)	(4)
b.	54,00	57,44	54,55	66,82
'd.	44,32	39,24	41,34	24,54
'd.	4,68	»	»	2,50
n.				
ir.	»	3,00	2,50	»
ig.	»	»	»	4,70
..	»	»	»	0,49
	100,00	99,68	95,36	99,05

PELLETIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIV,) D. d'Ollioules, par LAUGIER, *Ann. des* 26, p. 243. — (3) D. de Cette, *id.* — eiler, près Wirmindon, par GMELIN, *Na- hagliech abhandlungen*, 1827.

DOLOMIE.

	(5)	(6)
Chaux carbonatée.	55,88	64,30
Magnésie *Id*....	40,47	32,20
Fer *Id*....	2,84	6,27
	99,16	99,77

(5) D. du diocèse de Vaage, par SCHERRER, Pogg. 1845, n° 6. — (6) D. de Bohême, pa *Rev. sc et ind.*, t. XXIX, p. 328. — (7) D. du ruck, par KUHN, *id.*

DOLOMIE.

	(1)	(2)
Chaux pure.....	28,0	33,00
Magnésie pure....	20,5	14,50
Ox. de manganèse.	»	»
Argile.....	»	»
Oxyde de fer.....	1,5	2,50
Acide carbonique..	48,0	47,25
Eau et perte.....	»	2,75
	98,0	100,00

	(4)
Chaux pure.....	30,40
Magnésie pure.....	21,50
Oxyde de fer.....	0,90
Acide carbonique.....	47,00
	99,80

(1) D. de la Moravie, par BUCHOLZ, *Jou Mines*, juin, 1810, p. 449. — (2) D. de Gluni par KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. XLIV, p. (3) D. par DEVILLE, *Ann. des Mines*, 1833. — Mexique, par BEUDANT, *Tr. de Min.* par D t. II, p. 260. — (5) D. du Saint-Gothard, p THIER, *id.*

DOLOMIE.

	(1)	(2)	(3)
Chaux.....	27,36	30,0	30,65
Magnésie...	20,30	22,4	21,46
Acide carb..	42,30	47,0	46,94
Per. de fer..	2,20	»	2,25
Ox. mangan.	»	»	»
Argile.....	6,40	»	»
Eau.....	0,30	»	»
	98,86	99,4	104,27

(1) D. de la Madeleine, par DUFRÉNOY, *Tr* t. II, p. 260. — (2) D. de Bourbonne-les-B BERTHIER. — (3) D. de Dohrabourg, par K *sc. et ind.*, t. XXVII, p. 323. — (4) de Schne

DOLOMITE.

Carbonate de chaux.....
— magnésie.....
— ferreux.....

(HERMANN, *Annuaire* de Millon et Reis p. 269.)

DOMITE.

Silice	51,000
Alumine	24,000
Magnésie	7,820
Chaux	2,060
Peroxyde de fer	8,340
Oxyde de manganèse	0,640
Potasse	4,660
Matière organique	des traces.
Perte	1,480
	100,000

(Girardin, *J. de Pharm.*, 1828, t. XIV, p. 608.)

DOMPTE-VENIN (Asclepias vincetoxicum). Racines.

Matière vomitive différente de l'émétine.
Résine.
Muqueux.
Fécule.
Huile grasse, cireuse.
Huile volatile.
A. pectique.
Ligneux.
Malates de potasse et de chaux.
Silice et sels minéraux.

(Feneulle, *Journ. de Pharm.*, t. XI, p. 305.)

DRACOLE. $C^{14}H^{8}O^{2}$.

		Calc.	Tr.
Carbone	1050	77,77	77,80
Hydrogène	100	7,40	7,36
Oxygène	200	14,83	14,84
	1350	100,00	100,00

(Laurent, *Revue sc. et ind.*, t. X, p. 366.)

DRÉELITE. $3(BaO,SO^{3})+CaO,SO^{3}$.

Sulfate de chaux	14,274
— de baryte	61,731
Chaux en excès	1,521
Carbonate de chaux	8,050
Silice	9,712
Alumine	2,404
Eau	2,308
	100,000

(Dufrénoy, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LX, p. 105.)

DRYMIS Winteri.

Huile volatile d'une saveur âcre, brûlante	1,2
Résine solide rouge brunâtre, et d'une saveur âcre qu'elle n'abandonne pas, soluble dans l'esprit-de-vi[illegible] l'éther	[illegible]
Matière colorante avec du tannin.	
Amidon environ	[illegible]
Fibre ligneuse.	
Acétate, sulfate et hydrochlorat[illegible] tasse, et de l'oxyde de fer, qu'[illegible] la cendre.	

(Henry, *Manuel pour les Ch.*, 1921, p. 1[illegible])

DUFRÉNITE.

Syn. : *Alluaudite ; craurite.*

	(1)	(2)
Acide phosphoriq.	24,80	28,42
Protoxyde de fer.	54,00	57,60
— de mangan.	9,00	»
Eau	15,00	12,45
	99,80	98,47

(1) (2) D. par Dufrénoy. — (3) D. des Liége.

(*Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. II, p. 538.)

DUFRÉNOYSITE. $2PbSu+AS$[illegible]

Syn. : *Plomb arséniosulfuré.*

Soufre	22,4[illegible]
Arsenic	20,6[illegible]
Plomb	55,4[illegible]
Argent	0,2[illegible]
Cuivre	0,3[illegible]
Fer	0,4[illegible]
	99,5[illegible]

Soufre	1005,82
Arsenic	940,08
Plomb	2588,99
	4534,9[illegible]

(Damour, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e [illegible] p. 382.)

Dufrénoysite de Clausthal, au H[illegible]

Plomb	[illegible]
Arsenic	[illegible]
Fer	[illegible]
Soufre	[illegible]
Cobalt	[illegible]
Pyrite arsénicale	[illegible]

(Dumesnil, *Tr. des Essais de Berthier*,

E. C^8H^8O.

	Tr.	Calc.
.....	78,82	79,30
.....	10,44	10,35
.....	10,72	10,35
	100,00	100,00

rt. de Ch. sc. et ind., t. V, p. 324.)

N. Voy. TRASS.

ouvé à Mauléon, dans les Pyré-

.....	60
.....	24
.....	10
.....	2
.....	4
	100

. par Thomson, t. III, p. 380.)

ITE. $3CaO,4SiO^3 + 2HO$.

olithe tenace ; okénite ; damburite.

	(1)	(2)	(3)
..	57,69	56,00	54,86
..	26,83	28,33	26,15
..	14,74	8,00	17,91
r.	99,23	92,33	98,92

CONNELL, *Inst.*, n° 65. — (2) D. Danbu-
IÉPARD, *T. sc. et ind.*, t. IV, p. 47. —
te, par Wurth.

Report....	99,23		92,33	98,92
Soude.....	0,44		»	1,02
Potasse....	0,23		5,12	»
Perox. de fer	0,32	yttrie	0,85	»
Id. de mang.	0,22	alumine	1,70	0,46
	100,44		100,00	100,40

(*Tr. de Min.* par Dufrénoy. t. III, p. 530.)

DYSLUITE.

Alumine.....	0,30490
Oxyde de zinc.....	0,16800
Protoxyde de fer.....	0,41934
Protoxyde de manganèse.....	0,07600
Silice.....	0,02966
Humidité.....	0,00400
	1,00190

(THOMSON, *T. de Min.*, t. Ier, p. 220.)

DYSLYSINE. $C^{60}H^{48}O^7$.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	78,22	78,13
Hydrogène.....	9,68	9,85
Oxygène.....	12,10	12,02
	100,00	100,00

(THEYER et SCHLOSSER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846.)

DYSODYLE. Voy. LIGNITES.

DYSSNITE. Voy. MANGANÈSE SILICATÉ ROSE.

E

'eau solide....	0,95	
id. liquide...	1,00	
ıpeur d'eau....	0,625 ou 0,622	

	(a)	(b)	(c)	(d)
....	88,90	100,00	85	85
e...	11,10	12,48	15	15
	100,00	112,48	100	100

	(e)	(f)	(g)
.....	85,662	15,837	8
ıe.....	14,338	32,523	1
	100,000	48,360	9

BERZELIUS et DULONG, *T. de Ch.* de Dumas,
3. — (c) LAVOISIER et MEUSNIER, *Ann. de*
. p. 69. — (d) LEFÈVRE-GINEAU, *id.*, p. 71.
ROY, SÉGUIN et VAUQUELIN, *id.*, t. VII,
(f) SÉGUIN, *id*, t. IX, p. 40. — (g) CA-
Syst. ch. de Thomson, t. I, p. 259.

EAU.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Hydrog.	12	11,754	100,00	13,32
Oxygène	88	88,246	750,77	100,00
	100	100,000	850,77	113,32

	(e)	(f)	(g)
Hydrogène.....	11,174	11,1	11,112
Oxygène.....	88,826	88,9	88,888
	100,000	100,0	100,000

(a) GAY-LUSSAC, HUMBOLDT et SAUSSURE, *Ann. de Ch.*, t. LXIII, p. 56. — (b) (c) (d) BERZELIUS, *id.*, t. LXXXI, p. 25. — (e) BIOT et ARAGO, *id.*, t. XC, p. 168. — (f) DULONG et BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XV, p. 395. — (g) DUMAS.

Eau. Variations que les sels dissous en diverses proportions produisent dans le point d'ébullition de l'eau.

	(1)	(2)
Chlorate de potasse.....	61,5	4,2
Chlorure de baryum.....	60,1	4,4
Carbonate de soude.....	48,5	4,6
Chlorure de potassium...	59,1	8,3
Id. de sodium.....	41,2	8,4
Hydrochlor. d'ammoniaq.	88,9	14,2
Tartrate neutre de potasse	296,2	14,6
Nitrate de potasse.....	335,1	15,9
Chlorure de strontium....	117,5	17,8
Nitrate de soude.....	224,8	21,0
Carbonate de potasse....	205,0	35,0
Nitrate de chaux.....	362,2	51,0
Chlorure de calcium.....	325,0	79,5

(1) Proportion de sel pour 100 d'eau, au point de saturation. — (2) Retard du terme d'ébullition de l'eau saturée en prenant pour point de départ le degré d'ébullition de l'eau pure.

(Legrand, *C. R.*, t. I.)

Eau contenue dans diverses plantes.

	(1)	(2)
Froment.....	0,855	0,145
Seigle.....	0,834	0,166
Avoine.....	0,792	0,208
Paille de froment.....	0,740	0,260
Paille de seigle.....	0,813	0,187
Paille d'avoine.....	0,713	0,287
Pommes de terre.....	0,241	0,759
Betteraves.....	0,122	0,878
Navets.....	0,075	0,925
Topinambours.....	0,208	0,792
Pois.....	0,914	0,086
Paille de pois.....	0,882	0,118
Foin de trèfle.....	0,790	0,210
Tiges de topinambours....	0,871	0,129

(1) Matière sèche. — (2) Eau.

(Boussingault, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. I, p. 233.)

EAUX DOUCES.

Eaux de Besançon. Eau de puits; gaz.

	(1)	(2)	(3)
Acide carbonique....	48,5	57,1	58,7
Azote.....	41,2	34,0	33,9
Oxygène.....	10,3	8,9	7,4
	100,0	100,0	100,0

(1) Grande rue, quantité de gaz..... 416
(2) Rue de la Préfecture..... 461
(3) A la Faculté des sciences..... 596

Eaux douces. Dépôts solides des eaux.

	(1)	(2)
Silice.....	314	297
Alumine.....	94	62
Carbonate de chaux...	2156	2017
— de magnésie.	85	207
Sulfate de potasse....	57	»
— de chaux.....	802	663
Chlorure de sodium...	557	15
— de calcium...	»	238
Chlor. de magnésium..	72	255
Nitrate de potasse....	899	786
— de soude.....	304	870
— de chaux.....	»	»
	5340	5410

(Deville, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIII,

Eau de Cambrai. Eau de puits.

Nitrate de soude.....
Sel marin.....
Nitrate de chaux.....
Hydrochlorate de chaux.....
Sulfate de potasse.....
Nitre.....
Hydrochlorate de potasse.....
Sulfate de chaux.....
Sous-carbonate de chaux.....
Silice.....
Matière charbonneuse et perte....

(Tordeux, *J. de Ph.*, t. VII, p. 395.)

Eau de Chantermerle. Eau d'un p de 422 pieds de profondeur.

10 litres laissent un résidu de ainsi composé :

Sulfure de chaux.....
Carbonate de chaux.....
Chlorure de calcium.....
Sulfate de soude.....
Chlorure de sodium.....
Sulfate de magnésie.....
Chlorure de magnésium.....
Silice.....
Alumine.....
Oxyde de fer.....
Matières animales.....
Pertes.....

1 litre d'eau contient :

Acide carbonique.....	0,052
Hydrogène sulfuré.....	0,011
Azote.....	traces.
Oxygène.....	id.
	0,063

(Petit, *R. sc. et ind.*, t. XIII, p. 65.)

D'ELBEUF. E. d'un puits artésien. 4 litre.

	Gr.
orure de sodium	0,08422
— de magnésium	0,04200
fate de chaux	0,26288
— de magnésie	0,06760
bonate de chaux	0.46330
— de magnésie	0,08000
ice	0,04000
tière organique azotée	traces.
	0,74000

BARDIN, *Acad. de Rouen*, 1839, p. 93.)

EAU DU LAC ELTON.

(Russie asiatique.)

Chlorure de magnésium	0,4975
— de sodium	0,0383
— de potassium	0,0023
Sulfate de magnésie	0,0532
	0,2913

(H. ROSE, *Ann.* de Pogg, t. XXXV, p. 169.)

K DU DÉPARTEMENT DE L'ISÈRE.

s analyses ont été faites sur 20 litres, et les nombres du tableau donnent la composition eaux pour 1000 grammes.

	(1)		(2)		(3)		(4)		(5)	
	gr.	gr.	gr.	gr.	gr.	gr.	gr.	gr.	gr.	gr.
orure de magnésium	0,0043	0,0080	0,0092	0,0137	0,0118	0,0177	0,0067	0,0100	0,0118	0,0177
— de sodium	0,0037		0,0045		0,0059		0,0033		0,0059	
te de soude et de potasse	0,0035		0,0104		0,0134		0,0077		0,0134	
de chaux	0,0018	0,0053	0,0031	0,0135	0,0034	0,0168	0,0021	0,0098	0,0040	0,0199
de magnésie	»		»		»		traces		0,0025	
onate de chaux	0,0047		0,0263		0,0260		0,0159		0,0283	
— de magnésie	0,0001	0,0048	0,0012	0,0275	0,0039	0,0318	0,0009	0,0168	0,0040	0,0343
— de fer	»		»		0,0019		»		0,0020	
et alumine	0,0020		0,0038		0,0090		0,0045		0,0072	
Total	0,0201		0,0585		0,0753		0,0411		0,0791	
100 gr. de sels on a :										
ures		44,2		30,8		27,0		30,0		25,5
ates		29,2		29,6		27,0		24,0		27,3
nates		26,6		39,6		46,0		46,0		47,2
Total		100,0		100,0		100,0		100,0		100,0
de magnésie	24,4		19,0		23,5		21,0		23,0	

potasse est en quantité rs très-petite.

(1) Glacier du Glezin, température 0°,4' hauteur au-dessus de la mer..... 2259 mètres
(2) Ruisseau — (aux Haberts), température 5° haut. environ..... 1800
(3) — (à Pinsot) — 6°,5 — 678
(4) — de Velton (au Pont) — 6°,7 — 600
(5) — le Breda (à Allevard) — 10° — 560

	(1)		(2)		(3)		(4)		(5)	
	gr.	gr.	gr.	gr.	gr.	gr.	gr.	gr.	gr.	gr.
ure de magnésium	0,0065	0,0091	0,0050	0,0090	0,0030	0,0049	0,0150	0,0151	»	0,0003
— de sodium	0,0026		0,0040		0,0019		0,0001		Résinate de chaux.	0,1300
te de soude et de potasse	0,0147		0,0060		0,0027		0,0110			0,0050
de chaux	traces	0,0257	traces	0,0072	0,0055	0,0093	traces	0,0119		
de magnésie	0,0110		0,0012		0,0011		0,0009			
onate de chaux	0,0800		0,0960		0,0800		0,1710			
— de magnésie	0,0003	0,0803	0,0030	0,1000	0,0200	0,1000	0,0050	0,1760		
— de fer	»		»		»		»			
et alumine	0,0116		0,0012		0,0100		0,0023			0,0038
Total	0,2167		0,1164		0,1242		0,2053			0,1391
100 gr. de sels on a :										
ures		4,4		7,9		4,1		8,4		
ates		12,5		6,2		7,9		5,8		
nates		83,1		85,9		88,0		85.8		
Total		100,0		100,0		100,0		100,0		
de magnésie	3,2		8,0		22,2		9,7			

1) Eau de la Tronche, température 11°, hauteur au-dessus de la mer..... 316 mètres.
2) — du château d'eau, source prise (vallée de Grenoble), température 11°, hauteur.... 214
3) Sassenage (le Furon), température 10°,5, hauteur..... 226
4) Vorreppe la Roise, hauteur..... 202
5) Grande Chartreuse (source et ruisseau de Saint-Bruno), température 9°, hauteur..... 0°,1181

Eaux du département de l'Isère.

	(1)		(2)		(3)		(4)		(5)	
	gr.	gr.	gr.	gr.	gr.	gr.	gr.	gr.	gr.	gr.
Chlorure de magnésium	0,0186	0,0203	0,0124	0.0174	0,0116	0,0220	0,0170	0,0260	0,0200	[illegible]
— de sodium	0,0017		0.0050		0,0104		0,0090		0,0010	
Sulfate de soude et de potasse	0,0325	0,0383	0,0428	0,0622	0,0344	0,0479	0,0505	0,0546	[illegible]	[illegible]
— de potasse	0,0058		0,0174		0,0135		0,0041		[illegible]	
— de magnésie	»		0,0020		traces		traces		»	
Carbonate de chaux	0,1155	0,1475	0,0809	0,0855	0,1050	0,1145	0,0050	0,1260	0,1400	[illegible]
— de magnésie	0,0320		0,0046		0,0095		0,0210		[illegible]	
— de fer	»		»		»		»		traces	
Silice et alumine	0,0012		0,0024		0,0030		0.0030		0,0000	
Total	0,2073		0,1675		0,1874		0,1896		0,2310	
Sur 100 gr. de sels on a :										
Chlorures	9,85		10,5		11,7		12,5		[illegible]	
Sulfates	18,60		37,6		25,6		26,5		[illegible]	
Carbonates	71,55		51,9		62,7		61,0		[illegible]	
Total	100,00		100,0		100,0		100,0		[illegible]	
Sels de magnésie	23,0		10,6		11,6		14,6		17,0	

(1) Ruisseau de Goncelin, température 10°,3, hauteur au-dessus de la mer..... 281 mètres.
(2) — de Toncin, — 11°, — 260
(3) Fontaine — — 10°, — 260
(4) Ruisseau de Vaulnaveys-le-Bas (ancienne source), température 11°, hauteur.. 350
(5) Ruisseau de Gieres, température 12°.

(Grange, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXIV, p. 494.)

Eaux de l'Isère, recueillies près du Pont-de-Fer, température 10° sous la pression 0m,734 pour 1 litre.

	Lit.	
Acide carbonique libre	0,0011	
Air atmosphérique	0,0030	
Chlorure de magnésium	0,0107	0,0142
— de sodium	0,0035	
Sulfate de magnésie	0,0302	0,0600
— de chaux	0,0208	
— de soude, de potasse	0,0090	
Carbonate de chaux	0,1037	0,1062
— de magnésie	0,0025	
— de fer	traces.	
Alumine	0,0035	
Silice	0,0037	
	0,1876	

Sur 100 grammes on a :

Chlorures	7
Sulfates	37
Carbonates	56
	100
Sels de magnésie	24

(Grange.)

Eaux de l'Islande. E. du Raikum, sur 10000 parties.

Alcali minéral caustique	0,51
Terre argileuse	0,05
Terre silicée	3,73
Sel commun	2,90
Sel de Glauber desséché	1,28
	8,47

Eaux de l'Islande. E. du petit Geyser.

Alcali minéral caustique	[illegible]
Terre argileuse	[illegible]
Terre silicée	[illegible]
Sel commun	[illegible]
Sel de Glauber séché	[illegible]
	[illegible]

(S. Black, *Ann. de Ch.*, t. XVII, p. 127.)

Eaux de l'Islande. Eau du Geyser.

Silice	[illegible]
Soude	[illegible]
Potasse	[illegible]

(Damour, *Annuaire* de Millon et Reiset, p. 192.)

Eau du Jourdain.

Sel marin (principalement).
Muriate de magnésie.
Sulfate de chaux (très-peu).
Muriate de chaux (très-peu).

(Gay-Lussac, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XI, [illegible]

Eau des puits du bassin de Londres.

Carbonate de soude	[illegible]
Sulfate de soude	[illegible]
	[illegible]

(Graham, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1846, [illegible]

VIRONS DE LYON.

	(1)	(2)	(3)	(4)
ı.	5,694	»	0,653	1,820
.	0,575	»	0,653	0,706
.	0,505	»	0,153	1,240
x	0,216	0,270	1,510	2,250
x	0,010	0,252	0,100	0,292
m	1,009	0,168	trace.	0,101
.	0,007	0,126		
ium	»	0,016	»	»
r.	»	0,076	»	»
é- le.	»	»	»	0,103

la source du plateau. — (2) *Id.* du jar- es. — (3) Eaux du Rhône en été. — er.

in-8, 1846.)

IEUSE, Eau puisée à Rotterdam, ıde-Hofpoort.

eau renferment:

	(1)	(2)
chaux	0,58	0,45
magnésie	1,02	1,05
sodium	0,34	0,35
calcium	0,14	0,12
	0,25	0,26
	0,30	0,29
e protoxyde de fer	8,13	0,14
e chaux	1,33	1,27
e magnésie	0,67	0,67
xyde de manganèse	0,07	0,05
que	0,03	0,03
anique	0,70	0,70

t le reflux. — (2) Pendant le flux.

uaire de Millon et Reiset, 1848, p. 187.)

ıs. E. du puits de la montagne ıevière.

aire	1,900
le chaux	3,050
ate de soude	traces.
escents	1,480
;ilo-calcaire séparée par	2,310

, 1836.)

SEINE. 1 litre d'eau.

	(1)	(2)	(3)
nique	0,070	indét.	indét.
ıérique	0,004		

rcueil. — (2) Eau du puits de Grenelle. nal de l'Ourcq.

	gr.	gr.	gr.
Bicarb. de chaux	0,158	0,029	0,158
— de magnésie	0,060	0,009	0,075
Bicarb. de potasse	tr.	0,040	»
Sulfate de chaux	0,138	»	0,080
— de magnésie	0,072	»	0,095
— de soude		0,032	
Chlorure de calcium	0,084	»	»
— de sodium		0,057	0,113
— de magnésium			
Nitrate alcalin	tr.	tr.	tr.
Alumine	0,084	0,040	0,069
Silice			
Oxyde de fer		0,002	»
Matière organique	tr.	tr.	tr.

EAUX DE LA SEINE.

	(1)	(2)
Air atmosphérique	0,003	0,003
Acide carbonique libre	0,013	0,014
	Gr.	Gr.
Bicarbonate de chaux	0,132	0,174
— de magnésie	0,060	0,062
Sulfate de chaux	0,020	0,039
— de magnésie	0,010	0,017
— de soude		
Chlorure de calcium	0,010	0,025
— de magnésium		
— de sodium		
Sels de potasse	tr.	tr.
Nitrate alcalin	tr.	tr.
Silice alumine	0,008	0,014
Oxyde de fer		
Matière organique	tr.	tr.

	(3)	(4)
Air atmosphérique	0,004	0,003
Acide carbonique libre	0,014	0,013
	Gr.	Gr.
Bicarbonate de chaux	0,229	0,230
— de magnésie	0,075	0,076
Sulfate de chaux	0,040	0,040
— de magnésie	0,027	0,030
— de soude		
Chlorure de calcium	0,032	0,032
— de magnésium		
— de sodium		
Sels de potasse	tr.	tr.
Nitrate alcalin	tr.	tr.
Silice, alumine	0,023	0,024
Oxyde de fer		
Matière organique	tr.	tr.

(1) Pont d'Ivry. — (2) Pont Notre-Dame. — (3) Pompe du Gros-Caillou. — (4) Pompe de Chaillot.

(BOUTRON CHARLARD et O. HENRY, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 274.)

Eaux de la Marne. 1 litre d'eau.

Acide carbonique	0,013
Air atmosphérique	peu
	Gr.
Bicarbonate de chaux	0,301
— de magnésie	0,120
— de potasse	»
Sulfate de chaux	6,022
— de magnésie } — de soude }	0,018
Chlorure de calcium } — de sodium } — de magnésium }	0,020
Nitrate alcalin	tr.
Alumine } Silice } Oxyde de fer }	0,030
Matière organique	tr.

(Boutron Charlard et O. Henry, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 275.)

Eaux de Paris. Premier puits foré à la gare de Saint-Ouen.

1° Analyse de l'eau profonde.

		Gr.
Acide carbonique		0,065
Azote		0,004
Oxygène		traces.
Acide hydrosulfurique, traces sensibles		0,240
Chlorure de sodium		0,551
— de potassium		tr. sens.
— de calcium } — de magnésium }		indices.
Sulfate de soude		0,942
— de chaux		à peine.
Carbonate de chaux	0,2712	primitivement bicarbonates.
— de magnésie	0,5170	
Phosphate de chaux		tr. peu sens.
Silice		0,360
Alumine } Oxyde de fer } traces, primitivement sulf. ou carbon.		0,024
Glairine, quantité assez sensible.		0,040

2° Analyse de l'eau de la nappe moins fonde (150 pieds).

Acide carbonique, une quantité d'environ	
Acide hydrosulfurique	tr
Chlorure de sodium	0,02
— de potassium	indices.
— de calcium	0,05
— de magnésium	0,17
Sulfate de chaux	4,56
— de soude	0.22
— de magnésie	0,21
Carbonate de chaux } — de magnésie }	1,21 } p 0,42 } i
Silice	0,40
Alumine, traces	0,02
Oxyde de fer, traces	0,03
Phosphate de chaux, traces	0,01
Mat. organ. { soluble en partie par suite de son altération. insoluble, *id.* }	0,02

(Henry fils, *Journ. de Pharm.*, t. XV, p. 631.

Eau du puits de Grenelle.

100,000 parties d'eau contiennent :

Carbonate de chaux
Carbonate de magnésie
Bicarbonate de potasse
Sulfate de potasse
Chlorure de potassium
Silice
Substance jaune
Matière organique azotée

(Payen, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série p. 382.)

	nique.	rique.		chaux.	nèse.	chaux.	gnésie.	chaux.	gnésie.	chaux.	magnésie.	ques.	sels.
Canal de l'Ourcq, au-dessus de la première écluse du canal Saint-Denis	0,0737	proportion minime.	0,02	0,175	0,02	0,153	0,07		0,041			Quantité sensible.	0,479
Canal de l'Ourcq, bassin de la Villette, à l'entrée du canal d'Ouvrée			0,02	0,17	0,017	0,151	0,072		0,037			Quantité bien sensible.	0,467
Canal de l'Ourcq, canal de ceinture à la bâche Saint-Laurent			0,02	0,163	0,0165	0,147	0,070		0,039			Quantité très-marquée.	0,4585
Canal de l'Ourcq, bassin Saint-Victor			0,02	0,12	0,015	0,032	0,08		0,037			Maxim.	0,404
Seine, avant son entrée dans Paris, rive droite.	0,05102		0,006	0,108	0,0086	0,0325	0,0125		0,015			Traces.	0,1826
Seine, avant son entrée dans Paris, rive gauche, — avant l'embouchure de la Bièvre.....		quantité plus grande.	0,004	0,118		0,0391		0,018	traces	Quantité indéterminée mais constante.		Traces plus sensibles.	0,1791
Seine, au point de réunion des deux bras qui entourent la Cité.....			0,004	0,101	0,007	0,031	0,0084		0,0191		Quantité indéterminée mais constante.	Quantité sensible.	0,1705
Seine, au sortir de Paris, sur la rive gauche.....			0,006	0,108	0,006	0,030	0,010		0,021		Quantité indéterminée mais constante.	Quantité bien sensible.	0,181
Seine, avant sa jonction avec la Marne			0,004	0,119		0,0385		0,017	traces	Quantité indéterminée mais constante.		Traces.	0,1785
Marne, avant sa jonction avec la Seine			0,006	0,105	0,009	0,031	0,0121		0,017			Traces.	0,1801
Eau du Cousin, Avallon (Yonne).....			0,019	0,043		traces		0,015				Traces sensibles.	0,077
Eau de la Fontaine neuve, Avallon (Yonne)...			0,012	0,066		0,003		0,016				Traces à peine sensibles.	0,097
Eau des Pannats, Avallon (Yonne).....		maxim.	0,021	0,032		traces		0,013				Rien.	0,066

Eau de Neufchatel. Eau de puits foré.

	Gr.
Sulfate de chaux	0,016
Chlorure de calcium	0,017
— de magnésium	0,003
Carbonate de chaux	0,364
	0,400

(Girardin, *Journ. de Pharm.*, t. XXV, p. 638.)

Eau de Perpignan. Eau de puits foré.

1000 grammes ont donné :

Chlorure de calcium	0,05
— de sodium } Sulfate de soude } — de magnésie	0,04
— de chaux	0,10
Carbonate de chaux	0,05
Résidu insoluble	0,04
Perte	0,04
	0,23

(Bouis fils aîné, *Journ. de Pharm.*, t. XVI, p. 68.)

Eau du Rhin, près d'Emmerich.

2 livres de cette eau contiennent :

Sulfate de chaux	0,50
— de magnésie	0,40
Chlorure de sodium	0, 0
Silice	0,25
Alumine	0,30
Carbonate de protoxyde de fer	0,12
— de chaux	1 30
— de magnésie	0,66
— de protoxyde de mangan.	0,06
Acide ulmique	0,03
Matières organiques	0,70
Acide crénique, sels ammoniacaux et sels de potasse	tr.

(Muller, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 187.)

Eau de Saint-Sever, à Rouen.

Chlorure de sodium	1,4835000
— de calcium	0,7335000
— de magnésium	0,1046395
Sulfate de chaux	0,2600000
Carbonate de chaux	0,0441950
Acide silicique	0,0060000
Matière organique azotée	0,0440000
Chlorure de potassium	traces
Perte	0,0271655
	2,7000000

(Flachat, *Journ. de Pharm.*, t. XXV, p. 637.)

Eau du Rio-Vinagre.

Acide sulfurique	[illegible]
Acide hydrochlorique	[illegible]
Alumine	[illegible]
Chaux	[illegible]
Soude	[illegible]
Silice	[illegible]
Oxyde de fer, magnésie	[illegible]

(Boussingault, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LI, p. [illegible])

Eaux diverses. 10 litres.

	(1)	(2)	(3)	[illegible]
Acide carb.	44,9	50,50	24,6	[illegible]
Azote	19,5	37,40	54,4 }	[illegible]
Oxygène	36,6	12,15	24,0 }	[illegible]
	100,0	100,05	100,0	[illegible]

	(5)	(6)	(7)	[illegible]
Acide carb.	22,8	39,2	64,17	[illegible]
Azote	53,0	40,0	25,29	[illegible]
Oxygène	24,2	20,8	10,54	[illegible]
	100,0	100,0	100,00	[illegible]

	(9)	(10)	(11)	[illegible]
Acide carb.	49,55	54,3	49,5	[illegible]
Azote	36,43	32,3	34,8	[illegible]
Oxygène	14,02	16,4	15,7	[illegible]
	100,00	100,0	100,0	[illegible]

(1) Eau de la Garonne, quantité de gaz 100 cc.
(2) — de la Seine — 321
(3) — du Rhin — 300
(4) — de la Loire — 220
(5) — du Rhône — 348
(6) — du Doubs — 445
(7) — de Mouillère — 608
(8) — de Billegul — 417
(9) — d'Argier — 420
(10) — de Bregille — 400
(11) — du Suzon (Dijon) — 479
(12) — d'Arcueil (Paris) — 438

Eaux diverses. Dépôts solides des précédentes.

	(1)	(2)
Silice	404	244
Alumine	»	5
Oxyde de fer	34	25
Carbonate de chaux	645	1655
— de magnésie	34	27
— de mangan.	30	»
Sulfate de chaux	»	269
Chlorure de sodium	32	123
Carbonate de soude	65	»
Sulfate de soude	53	»
— de potasse	76	50
Nitrate de potasse	»	»
— de soude	»	94
— de magnésie	»	52
	1367	2544

s. Dépôts solides des eaux

	(4)	(5)	(6)
.....	406	288	159
.....	71	39	21
.....	55	»	30
chaux...	481	789	1910
magnésie.	61	49	23
iux.....	»	466	»
gnésie...	»	63	»
agnésium.	»	»	5
odium....	48	17	23
soude...	146	»	»
ide.....	34	74	51
tasse....	»	40	41
ide.....	»	45	39
otasse....	44	»	»
	1346	1870	2302

	(7)	(8)	(9)
.....	250	246	390
.....	43	43	90
soude..	»	»	69
aux....	2573	2561	2139
agnésie.	»	46	78
sodium.	»	»	20
um....	7	71	»
nésium.	20	40	»
ide....	»	»	45
iux....	51	100	»
ude...	118	156	»
tasse..	23	44	»
	3085	3307	2831

	(10)	(11)	(12)
.....	348	152	306
.....	65	10	53
soude.	»	21	»
aux...	2079	2300	1990
agnésie.	43	38	82
odium.	»	32	376
um....	11	»	»
ésium..	27	»	166
ide....	»	27	54
tasse...	»	»	201
aux....	74	»	1638
oude...	48	»	»
otasse..	23	27	»
aux ...	81	»	»
agnésie.	»	»	570
	2799	2607	5436

. *de Ch. et de Ph.*, t. XXIII, p. 45.)

MER.

AN ATLANTIQUE.

ude.....	2,510
nagnésie.....	0,350
agnésie.....	0,578
chaux et de magnésie.	0,020
A reporter....	3,458

Report.....	3,458
Sulfate de chaux.....	0,015
Acide carbonique.....	0,023
	3,496

(BOUILLON-LAGRANGE et VOGEL, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VI, p. 64.)

EAU DE L'OCÉAN ATLANTIQUE.

Chaux.....	0,040
Magnésie.....	0,202
Soude.....	1,318
Acide sulfurique.....	0,197
Acide muriatique.....	1,337
	3,094

(JOHN MURRAY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VI, p. 77.)

EAU DE L'OCÉAN ATLANTIQUE. Quantité du résidu salin provenant de 100 p. d'eau de mer puisée à diverses latitudes.

Lat.		Long.		Densité.	Rés. sal.
A Calais...		»		1,0278	3,48
35°,00	nord	17°,00	ouest	1,0290	3,67
31°,59	—	23°,53	—	1,0294	3,63
29°,4	—	25°,1	—	»	3,66
21°,0	—	28°,25	—	1,0288	3,75
9°,59	—	19°,50	—	1,0272	3,48
6°,0	—	19°,75	—	1,0278	3,77
3°,2	—	21°,20	—	1,0275	3,57
0°,0	—	23°	—	1,0283	3,67
5°,2	sud	22°,36	—	1,0289	3,68
8°,1	—	5°,16	—	1,0286	3,70
12°,59	—	26°,56	—	1,0294	3,76
15°,3	—	24°,8	—	1,0284	3,57
17°,1	—	28°,4	—	1,0291	3,71
20°,21	—	37°,5	—	1,0297	3,75
23°,55	—	43°,4	—	1,0293	3,61
Moyenne.....				1,0286	3,63

(GAY-LUSSAC, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VI, p. 430.)

EAU puisée dans le golfe *Frith of forth*, près de Leith.

Muriate de soude.....	2,492	2,518
— de magnésie.....	0,354	0,294
Sulfate de magnésie.....	0,081	0,175
— de soude.....	0,103	0,027
— de chaux.....	0,097	0,100
	3,127	3,114

(JOHN MURRAY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VI, p. 70.)

EAU DE LA MER CASPIENNE.

Chlorure de sodium.....	0,754
Sulfate de soude.....	0,036
— de chaux.....	0,406
Bicarbonate de magnésie.....	0,440
— de chaux.....	0,018
	1,654

(H. ROSE, *Ann. de Pogg*, t. XXXV, p. 169.)

EAUX DE MER.

	(1)	(2)
Poids spécifique	1,01365	1,00970
Chlorure sodique	14,0195	9,6583
— potassique	0,1892	0,1279
— magnésique	1,3045	0,8870
Bromure magnésique	0,0052	0,0035
Sulfate calcique	0,1047	0,2879
— magnésique	1,4700	0,7642
Bicarbonate calcique	0,3646	0,0221
— magnésique	0,2086	0,1286
Matières solides	17,6663	11,8795
Eau	982,3337	988,1205

(1) Mer Noire. — (2) Mer d'Azow. — (3) Mer Caspienne.

(GOBEL, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1841.)

EAU DE LA MÉDITERRANÉE.

INDICATION des SELS.	ÉLÉMENTS.	POIDS OBTENUS pour 100 gr. D'EAU DE MER.		POIDS pr 1 litre D'EAU.	OBSERVATIONS.
Oxyde ferrique	»	»	0,0003	0,003	SULFATE DE CHAUX.
Carbonate calcique	Ac. carbonique	0,0050	0,0114	0,118	Sulfate hydraté à 2 équiv. d'eau
	Chaux	0,0064			Et par litre
Sulfate calcique	Ac. sulfurique	0,0798	0,1357	1,392	SULFATE DE MAGNÉSIE.
	Chaux	0,0559			
Sulfate magnésique	Ac. sulfurique	0,1635	0,2477	2,541	Sulfate hydraté à 7 équiv. d'eau
	Magnésie	0,0842			Et par litre
Chlorure magnésiq.	Chlore	0,2374	0,3219	3,302	CHLORURE MAGNÉSIQUE
	Magnésium	0,0845			Ac. chlorhydrique correspondant
Chlorure potassique	Chlore	0,0240	0.0505	0,518	Magnésie
	Potassium	0,0265			Et par litre { acide chlorhydrique / magnesie
Bromure sodique	Brôme	0,0432	0,0556	0,570	
	Sodium	0,0124			
Chlorure sodique	Chlore	1,7851	2,9424	30,182	CHLORURE POTASSIQUE
	Sodium	1,1570			Potasse correspondante
			3,7655	38,625	Et par litre
Eau			96,2345	987,175	BROMURE ET CHLORURE SOI
Total			100,0000	1025,800	Ensemble, soude correspondan Et par litre

(*Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, septembre 1849, t. XXVII, p. 104.)

EAU DE LA MÉDITERRANÉE.

10,000 parties ont donné :

	(1)	(2)
Chlorure de sodium	76,733	76,332
— de calcium	2,860	3,238
— de magnésium	8,897	8,849
Sulfate de chaux	2,067	2,605
— de magnésie	9,443	9,006
Résidu solide	291,219	343,119

(1) De la grande lagune de Venise. — (2) Des environs de Livourne.

(CALAMAT, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 186.)

EAU DE LA MER DU NORD.

Chlorure sodique
Chlorure magnésique
Sulfate magnésique
Chlorure potassique
Sulfate calcique

(CLEMM, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1843.)

LA MER DU NORD, près des bords lgoland.

e sodique	23,58
potassique	4,01
magnésique	2,77
magnésique	1,99
calcique	1,18
	30,53

Rapp. ann. de Berzelius, 1847.)

LA MER DU NORD, prise à Scheve-ı. 2 livres de cette eau ont donné :

e de sodium	196,00
de magnésie	15,35
drate de magnésie	26,35
e de potassium	2,35
de calcium	3,30
	1,00

ı, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 187.)

LA MER DU NORD, près de Fochr, de Schleswig; une livre :

	Grains.
e de potassium	3,136
de calcium	3,536
de magnésium	15,992
de sodium	193,000
de magnésie	22,380
ilicique	0,880
et corps extractif	0,500
	traces.
de magnésie	23,220
	262,644

L, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 311.)

EAU DU PORT DE BOSTON, une pinte :

	Grains.
Acide sulfurique	16,10
Acide muriatique	96,80
Soude	95,00
Chaux	2,40
Magnésie	13,60
Fer	trace.
	223,90

(J. W. WEBSTER, *Boston J*, 1824, p. 96.)

EAU DE MER PRISE A DIFFÉRENTES PROFONDEURS.

1 volume de cette eau de mer, qui occupe l'espace de 50 grammes d'eau distillée, a donné :

	(1) Gr.	(2)
Sels fixes	1,800	1,840
Composés de chlore	1,050	1,040
Acide sulfurique	0,055	0,105
— carbonique	0,055	0,009
— phosphorique	trac.	0,050
Soude et sodium	0,540	0,508
Magnésie	0,540	0,420
Chaux	0,420	0,054
Sesquioxyde de fer	trac.	trac.

(1) Eau de mer de 1,026 de densité à 15° c.; elle a été prise à une profondeur de 100 brasses à 63° 18 de latitude sud et 55 de longitude ouest. — (2) La densité est de 1,275 à 15° c.; on l'a prise à la profondeur de 450 brasses à 17° 54 de latitude sud, et 112° 53 de longitude ouest.

(JACKSON, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 279.)

MER RECUEILLIE PENDANT LE VOYAGE DE *la Bonite*.

QUES quelles été prise.	LATITUDES.	LONGITUDES.	PROFONDEURS auxquelles l'eau a été prise.	Densités à 8 et 10° centigr.	Résidus alcalins pour 100 parties d'eau.	Quantité de gaz pour 100 parties d'eau à 0° de température et 760mm de pression.	COMPOSITION de 100 parties du gaz. Oxygène.	Azote.	Acide carbonique.
ût 1836.	11° 8'N.	108°50'O.	Surface	1,02594	3,429	2,09	6,16	83,33	10,51(?)
Id.	Id.	Id.	70 brasses.	1,02702	3,528	2,23	10,09	71,05	18,06
ırs 1837.	11°43'N.	87°18'E.	Surface	1,02545	3,218	1,98	5,53	80,50	13,97
Id.	Id.	Id.	200 brasses.	1,02663	3,491	3,04	3,29	38,56	58,15
ai 1837.	18° 0'N.	85°32'E.	Surface	1,02611	3,378	1,91	6,34	80,34	13,32
Id.	Id.	Id.	300 brasses.	1,02586	3,484	2,43	5,72	64,15	30,13
let 1837.	24° 5'S.	52° 0'E.	Surface	1,02577	3,669	1,85	9,84	77,70	12,46
Id.	Id.	Id.	450 brasses.	1,02739	3,518	2,75	9,85	53,23	31,92
ût 1837.	30°40'S.	11°47'E.	»	»	»	»	»	»	»
Id.	Id.	Id.	400 brasses.	1,02708	3,575	2,04	4,17	67,01	28,82

DEAU et HENRY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIX, p. 103.)

EAU DE MER. 1000 grammes :

	(1)	(2)
Chlorure de sodium...	27,05948	27,22
— de potassium.	0,76552	0,01
— de magnésium	3,66658	6,14
Sulfate de magnésie...	2,29578	7,02
— de chaux.....	1,40662	0,15
Carbonate de chaux...	0,03304	0,20
Bromure de magnésium	0,02929	0,00
	35,25628	40,74

(1) Eau de la Manche, par SCHWEITZER. — (2) Eau de la Méditerranée, par LAURENT.

EAUX DE MER.

Latitude.	Résidu salin dans 100 p. d'eau.	Auteurs.
Frithofforth (Manche)	3,094	Murray.
60° à 80° nord (à 120m de profondeur)....	3,400 3,600 3,540	Lord Mulgrave.
45° N. jusqu'à 50° S.	4,000	Pagès.
Près des Canaries...	3,600	Bergman.
Océan à Dieppe.....	3,600	Bouillon-Lagrange et Vogel.
Océan à Bayonne...	3,800	
Méditer. à Marseille.	4,100	

(*Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LX, p. 430.)

EAUX MINÉRALES.

EAUX MINÉRALES D'ADOLFSBERG, en Suède.

Une pinte contient :

	P. cubes.
Acide carbonique libre.....	1,25
Azote libre.....	2,15
	Grains.
Sulfate de potasse.....	0,169
Muriate —	0,169
Carbonate —	0,481
Carbonate de chaux.....	2,730
Oxyde de fer.....	0,427
Oxyde de manganèse.....	0,077
Silice.....	1,307
Matière extractive.....	0,963
Perte.....	0,117
	6,440

(BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXIV, p. 288.)

EAUX MINÉRALES D'ADORF, en Saxe.

	(1)	(2)	(3)
Sulfate de soude.....	8,00	1,01	0,70
— de chaux....	»	0,11	»
Chlorure de sodium..	1,56	2,18	3,52
Carbonate de soude..	0,49	0,99	0,16
— de lithine..	0,00	»	»

(1) Eau de Neubrunn. — (2) Eau d'Augustbrunn. — (3) Eau d'Augenquelle.

Carbonate de chaux..	0,19	0,1
— de magnésie	»	0,0
Protoxyde de fer....	0,04	0,0
Oxyde de manganèse.	trac.	tra
Phosph. bas. de chaux	trac.	»
— d'alumine....	trac.	tra
Silice.....	0,06	0,0
Acide carbonique....	1,47	1,5

(KERSTEN, *Annuaire* de Millon et Re p. 197.)

EAUX MINÉRALES D'ARSBY DE LA 7

Chlorure de calcium.....
— de magnésium.....
— de sodium.....
Bromure de sodium et de magnés

(URE, *Inst.*, 1835, p. 154.)

EAUX SULFUREUSES D'AIX-LA-CHA

33 pouces cubes d'eau contienne des gaz ci-après :

Acide hydrosulfurique.....
— carbonique.....
Air atmosphérique.....

8 livres d'eau contiennent en m lines :

Sulfate de soude.....
Muriate de soude.....
Carbonate de soude.....
Substance résino-sulfureuse.....
Silice.....
Argile.....
Carbonate de chaux.....
— de magnésie.....

(LANSBERG, *Ann. de Ch.*, t. LXXVI, p.

EAUX THERMALES D'AIX EN SAVO

1° Eaux dites d'alun.

Sulfate de soude ou sel de Glaul
— de magnésie ou sel d'Eps
— de chaux ou sélénite....
Hydrochlorate de magnésie....
Carbonate de chaux ou chaux aé
Fer (carbonate de fer).....
Chlorure de calcium ou muriate chaux.....

(BONVOISIN, *Journ. de Pharm.*, 1828, p

tes de soufre.

	Centigr.
ude ou sel de Glauber	35
aux ou sélénite.....	43
agnésie ou sel d'Epsom	74
e de magnésie.....	16
chaux ou chaux aérée	118
(carbonate de fer)....	4
	290

LES D'ALEXIS (dans le Hartz).

rgan.	26,33	23,93	24,24
eux..	6,02	6,71	7,00
.....	0,43	6,94	6,46
de fer	65,94	53,88	55,17
anèse	0,76	1,68	»
fer.	»	6,95	»
.....	0,15	0,40	»
.....	0,04	0,12	»
.....	0,95	1,36	»
.....	0,04	0,02	»

, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848,

LES SULFUREUSES D'ALLEVART
litre contient :

	Cent. cubes.
drique libre.....	24,75
ique.....	97,00
ie.....	44,00

	(1)	(2)
chaux....	0,305	0,305
magnésie..	0,040	0,015
fer.....	trac.	trac.
ude.....	0,535	1,211
agnésie....	0,523	1,065
aux.....	0,298	0,374
mine.....	trac.	trac.
sodium.....	9,503	0,503
magnésium.	0,064	0,064
luminium...	trac.	trac.
ie.....	0,005	0,005
nineuse....	trac.	trac.
.....	quant.	indéterm.

tes. — (2) Sels cristallisés.

UIER, *Journ. de Pharm. et de Ch.*, 465.)

SALINS DU PLATEAU DE L'ARAXE
dépôts.

	(1)	(2)	(3)
soude	22,94	18,42	16,09
ude..	16,05	77,54	80,56
odium	51,49	1,92	1,62
.....	9,88	1,18	0,55
.....	trac.	trac.	trac.

ristalline des bords. — (2) Croûte sa- — (3) Fragments qui surnagent. —

EAUX DES LACS SALINS DU PLATEAU DE L'ARAXE et de leurs dépôts.

	(4)	(5)	(6)
Carbonate de soude	12,08	68,90	14,71
Sulfate de soude..	18,18	15,55	10,36
Chlorure de sodium	69,73	15,50	74,64
Magnésie.....	trac.	»	»

(4) Eau d'un lac. — (5) Eaux des petits étangs. — (6) Eau d'un lac.

(ABICH, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 293.)

EAUX MINÉRALES D'ARGENTIÈRES.

Carbonate de soude.....	52,10
Sulfate de soude.....	15,76
Muriate de soude.....	1,40
Sable siliceux.....	10,40
Carbonate de magnésie.....	34,38
Id. de chaux.....	5,21
Matière animale.....	1,00
Perte.....	0,75
	121,00

(VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. LXXVII, p. 127.)

EAUX SULFUREUSES D'ARLES-LES-BAINS.

	Gr.
Sulfure de sodium.....	0,02536
Carbonate de soude.....	0,03823
Soude.....	0,02462
Potasse.....	0,00612
Silice.....	0,08900
Sulfate de soude.....	0,02300
Id. de chaux.....	0,00600
Chlorure de sodium.....	0,04210
Chaux.....	0,00540
Magnésie, fer, alumine.....	traces.
Matière azotée.....	0,01400
	0,27383

(BOUIS, *J. de Pharm.*, 2e série, t. VI, p. 30.)

EAU DU LAC ASPHALTIQUE.

Eau.....	55,60
Muriate de soude.....	6,25
Muriate de chaux..... } Muriate de magnésie..... }	38,15
	100,00

(LAVOISIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. II, p. 38.)

EAU DU LAC ASPHALTIQUE.

100 parties de cette eau laissent, par l'évaporation, un résidu salin pesant 26,24 ainsi composé :

Muriate de potasse.....	trac.
Sulfate de chaux.....	trac.

Chlorure de sodium	6,95
Chlorure de calcium	3,98
Chlorure de magnésium	15,31
	26,24

(GAY-LUSSAC, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XI, p. 197.)

EAU DU LAC ASPHALTIQUE.

Chlorure de calcium	3,2141
Chlorure de magnésium	11,7734
Bromure de magnésium	0,4393
Chlorure de sodium	7,0777
Chlorure de potassium	1,6738
Chlorure d'aluminium	0,0896
Chlorure de manganèse	0,2117
Sel ammoniac	0,0075
Sulfate de chaux	0,0527
	24,5398
	75,4602
	100,0000

(GMELIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXV, p. 102.)

EAUX MINÉRALES D'AUCTOVILLE (Calvados).

Sulfate de chaux	0,037
Chlorure de magnésium — de sodium — de calcium	0,035
Une trace de carbonate de soude	»
Carbonate de chaux	0,020
Peroxyde de fer accompagné d'une trace à peine sensible de mangan.	0,014
Silice	0,050
Matières organiques azotées et eau de cristallisation des sels	0,020
Phosphate de chaux, alumine et perte	0,004
	0,180

(*Journ. de Pharm.*, t. XXVI, p. 431.)

EAUX MINÉRALES DE BADE (canton d'Argovie).

Acide carbonique	48 p° cubes.
Hydrogène sulfuré	traces.
Sulfate de chaux	233 grains.
Muriate de soude	186
— de magnésie	51
Sulfate de soude	48
Chaux	36
Sulfate de magnésie	31
Magnésie	11
Matière extractive	3
Oxyde de fer	1

(BISHOF, *Inst.*, 1839.)

EAUX MINÉRALES DE BADE.

Sulfate de chaux	1,41418
— de soude	0,29800
— de magnésie	0,31800
A reporter...	2,03018

Report	
Chlorure de sodium	
— de potassium	
— de calcium	
— de magnésium	
Carbonate de chaux	
— de magnésie	
Fluorure de calcium	
Carbonate de strontiane	
Phosphate d'alumine	
Silice	

(LOEWIG, *Brochure*, 1837.)

EAUX THERMALES ET FERRUGINEUSES
ZANO. 1 kilog.

Carbonate de fer	
— de magnésie	
— de chaux	
Sulfate de fer, de chaux et de ma	
Acide silicique	
Substances organiques	
Eau	
Perte	

(SAVANI, *Annuaire* de Millon et Reiset,

EAUX MINÉRALES DE BAGNÈRES-AD
Source dite la Reine. 2 myriagr

Muriate de magnésie	
— de soude	
Sulfate de magnésie	
— de chaux	
Carbonate de chaux	
Silice	
Perte	

(POUMIER, *Ann. de Ch.*, t. XCII, p. 326

EAUX MINÉRALES DE BAGNÈRES-
(source d'Angoulême). 1 litre

Eau pure	
Acide carbonique, en tenant compte de l'examen à la source moitié du volume Muriate de magnésie — de soude	
Carbonate de soude	
Potasse, carbonate ou muriate	
Sulfate de soude — de chaux Silice et alumine	
Carbonate terreux	
Crénate de fer	

(*Journ. de Pharm.*, 3e série, t. III, p. 3

EUSES DÉCOUVERTES A BAGNÈRE. 1 litre d'eau.

que libre.....	½ de vol.
e chaux.....	0,011
e magnésie.....	
e protoxyde de fer..	0,027
otoxyde de fer	
aux et de soude.....	0,037
agnésium et sodium..	0,015
alcalins.....	traces.
e, matière organique.	0,002

nuaire de Millon et Reiset, 1849,

ES DE BAGNÈRES-DE-LUCHON. Reine. 1 myriagramme.

	Gros.	Grains.
agnésie desséché.	0	11
ude.....	0	8
gnésie.....	0	10
ux..... ...	1	23
chaux.....	0	11
.....	0	6
.....	0	4
-animale et perte.	0	5
	2	6

de Ch., t. XCII, p. 326.)

S DE BAGNEUX, PRÈS PARIS.

ent 4,2 grammes de matières sées de

ux.
chaux.
asse.
magnésie.
gnésie.
gnésie.
.
nganèse.

n. de Ch. et de Ph., t. XVIII, p. 220.)

S DE BAGNOLS (département). 1000 parties.

égage à la source avec carbonique et hydro- ..... indét.
ulfurique très-sensible ..... indét.
que libre..... 0,139
odium avec des traces de potassium..... 0,143
de anhydre..... 0,089
ux anhydre..... 0,015
chaux..... 0,053
magnésie..... 0,006
soude anhydre..... 0,160
A reporter.... 0,466

Report...	0,466
Carbonate ou sulfure de fer.	traces inap.
Silice et alumine.....	0,003
Matière organique azotée soluble dans l'alcool, et dans l'eau insoluble...	0,004
Eau.....	1,000
	0,473

(O. HENRY, *J. de Pharm.*, t. XXIII, p. 112.)

EAUX MINÉRALES DE BALARUC; six kilogr.

	Pouces cubes.
Acide carbonique.....	36,00
Muriate de soude.....	44,50
Muriate de magnésie.....	8,25
Muriate de chaux.....	5,45
Carbonate de chaux.....	7,00
Carbonate de magnésie.....	0,55
Sulfate de chaux.....	4,20
Fer, quantité impondérable.	

EAUX MINÉRALES DE BALARUC. Sédiment formé à la source par dépôt des eaux.

	Gram.
Carbonate de chaux.....	1,40
— de fer.....	0,66
— de magnésie.....	0,27
Sulfate de chaux.....	0,78
Muriate de soude.....	0,06
Sable siliceux.....	1,80
Perte.....	0,03
	5,00

(FIGUIER, *Ann. de Ch.*, t. LXX, p. 13.)

EAUX MINÉRALES DE BALARUC, un kilogr.

Muriate de soude.....	6,25
Muriate de magnésie.....	1,40
Muriate de chaux.....	0,61
Sulfate de chaux.....	0,58
Carbonate de chaux.....	0,37
Carbonate de magnésie.....	0,04
	9,25

(BRONGNIART, *Ann. de Ch.*, t. LXX, p. 20.)

EAUX MINÉRALES DE BALARUC.

Chlorure de sodium.....	6,802
— de magnésium.....	1,074
Sulfate de chaux.....	0,803
— de potasse.....	0,053
Carbonate de chaux.....	0,270
— de magnésie.....	0,030
Silicate de soude.....	0,013
Bromure de sodium.....	0,003
— de magnésium.....	0,032
Oxyde de fer.....	»
	9,080

(MARCEL DE SERRES et L. FIGUIER, *R. sc. et ind.* de avril, mai, juin, 1848, p. 460.)

Eaux minérales de Baréges (la Buvette).

Sulfure de sodium	0,042100
Sulfate de soude	0,050042
Chlorure de sodium	0,040150
Silice	0,067826
Chaux	0,002902
Magnésie	0,000344
Soude caustique	0,005100
	0,208464

(Longchamp, *Ann. des Mines*, 1834.)

Eaux minérales de Baréges.

40 livres 13 onces 5 gros 55 grains de cette eau contiennent :

	Gros.	Grains.
Muriate de magnésie desséché	0	10
— de soude	0	11
Sulfate de magnésie	0	26
— de chaux	0	12
Carbonate de chaux	0	18
Soufre	0	3
Silice	0	4
Matière végéto-animale, quantité inappréciable.		
Perte	0	4
	1	16

(Poumier.)

Eaux minérales de Baréges de la source des Espagnols.

2 myriagrammes de cette eau ont fourni, outre 8 pouces et demi cubes de gaz hydrogène et 4 pouces d'acide carbonique par kilogramme :

	Gros.	Grains.
Muriate de magnésie desséché	0	7
— de soude	0	7
Sulfate de magnésie	0	14
— de chaux	0	29
Carbonate de chaux	0	12
Silice	0	3
Soufre	0	5
Matière végéto-animale	0	5
	1	10

(Poumier, *Ann. de Ch.*, t. XCII, p. 325.)

Eaux minérales de Barzun (Pyrénées).

Sulfure de sodium	0,03300
Chlorure de sodium — de potassium (très-sensible) Chlorure de magnésium (traces légères)	0,11700
Sulfate de soude — de chaux Carbonate de soude	0,06400
A reporter....	0,21400

Report....	
Silicate de soude	
Carbonate et silicate de chaux	
Oxyde de fer	
Glairine ou barégine	

(*J. de Pharm.*, 3e série, t. III, p. 273.)

Eaux minérales.

	(1)
Représentant soufre	0,04
Soude totale	0,07
Sulfate de soude	0,03
Carbonate et silicate de soude	0,02
Chlorure de sodium	0,02

(1) E. de Baréges. — (2) E. de Barzun.

(Boulay et Henry, *Annuaire de Millo* 1848, p. 190.)

Eaux minérales de Batcun, dan dillères.

Sulfate de chaux	
Sulfate de magnésie	
Sulfate de soude	
Chlorure de sodium	
Silice	

(Boussingault, *Ann. de Ch. et de* p. 186.)

Eaux thermales de Bath. Gaz.

Azote	91,
Oxygène	3,
Acide carbonique	4,
	100,

	(a)	(b)
Carb. de chaux	0,075	0,15
— ferreux	0,002	0,00
— magnésique	»	»
Sulfate de chaux	1,404	1,16
— de potasse	»	0,04
— sodique	0,021	0,27
Chlorure sodique	0,175	0,21
— magnésique	0,219	0,19
Alumine	»	0,00
Silice	0,027	0,04
Acide carbonique libre en centimètres cubes	»	27,45

(a) Scudamore. — (b) Walker. — (c Galloway.

(*R. sc. et ind.*, mars 1848, p. 401.)

ALES DE BATH. 1 litre.

	Grammes.
calcium	0,311
magnésium	0,084
oude	0,400
le soude	0,070
chaux	0,763
	0,040
ate de fer	0,006
	1,674

Pharm., 3e série, t. V, p. 46.)

ALES DE BATH. Une pinte.

nique	1,2 pouces.
haux	9,0 grains.
oude	3,3
oude	1,5
le chaux	0,8
	0,2
r	$\frac{1}{68}$

nique	1,2 pouces.
haux	5,2 grains.
chaux	3,1
oude	5,5
le chaux	0,8
	0,2
r	$\frac{1}{68}$

, *Ann. de Ch.*, t. XCVI, p. 268.)

ALES DES ENVIRONS DE BERNE.

chaux.
soude.
sodium.
calcium.
magnésium.

. *de Ch.*, t. VI, p. 41.)

ALES DE BÉROA. 100 livres.

	Pouc. cubes.
arbonique	81
ène sulfuré	123

	Grains.
chaux	20
magnésie	49
soude	802
le fer	8
le magnésie	24
le chaux	176
magnésie	150
	8
	1237

La boue de Béroa épuisée par l'eau contient :

Carbonate de chaux	22
— de magnésie	2
Silice	40
Oxyde de fer noir	19
Alumine	16
Perte	1
	100

(HEMANI, *Ann. de Ch.*, t. LXXXIX, p. 102.)

EAUX MINÉRALES DE BEX, en Suisse. 1000 parties.

Potasse	24,44
Soude	33,63
Chaux	20,58
Magnésie	59,49
Alumine	0,39
Fer	trac.
Chlore	169,61
Brôme	0,56
Iode	0,07
Acide sulfurique	19,94
Acide silicique	0,15
Acide carbonique	trac.
Matière organique	quant. indét.

(MORIN, *J. de Pharm.*, t. XXVII, p. 87.)

EAUX SULFUREUSES DE BILLAZAI (Deux-Sèvres). Eau prise à la source dite *Bassin sulfureux*. 10 kilogrammes.

	Grammes.
Acide carbonique libre	très-peu.
Chlorure de sodium	1,65
Hydrochlorate de magnésie	0,30
Sulfate de soude	0,97
— de magnésie	0,60
— de chaux	2,80
Carbonate de chaux	2,63
— de magnésie	0,21
Peroxyde de fer	0,20
Silice et alumine	0,80
Matière organique soluble et insoluble par suite de son altération	trac.
Débris de végétaux et sable	0,11

(HENRY fils, *Journ. de Pharm.*, octobre 1827, p. 495.)

EAUX MINÉRALES DE BILLIN (source Joseph).

Sulfate de potasse	0,1283
— de soude	0,8269
Chlorure sodique	0,3822
Carbonate sodique	3,0085
Carbonate lithique	0,0185
— calcique	0,4024
— magnésique	0,1431
— ferreux	0,0094
A reporter	4,9193

Report	4,9193
Phosphate basique d'alumine....	0,0084
Silice.....	0,0317
Acide carbonique.....	15,0920
— — libre.....	17,2470
	37,2984

(REDTENBACHER, *Ann. der Ch. und Pharm.*, v. Liebig et Wœhler, 1845, n° 9.)

EAUX MINÉRALES DE BIO (département du Lot).

Gaz.	(1) L.	(2) L.
Azote.....	0,023	0,044
Acide carbonique libre....	0,159	168
Gaz hydrosulfurique.....	0,022	»
Substances fixes.		
Bicarbonate de chaux	0,572	5,078
Sulfate de chaux calciné...	2,480	2,500
— de magnésie.....	0,440	0,384
— de soude.....	0,985	0,910
Hydrochlorate de magnésie.	0,112	0,098
Chlorure de sodium.....	0,150	0,161
— de calcium et de potassium.....	tr. sens.	tr.
Matière organique brune azotée, sol. en gr. partie dans l'alcool, insol. par suite d'altération et diss. par les acides acétique, hydrochlorique, etc....	0,110	0,120
Silice.....	tr.	

(1) Source B. — (2) Source D.

(HENRY fils, *J. de Pharm.*, janvier 1826, p. 32.)

EAUX MINÉRALES DE BOBBIO (département de Gênes).

Eau pure.....	95,963
Sel marin desséché.....	3,457
Muriate de chaux desséché.....	0,580
	100,000

(CORDIER, *Journal des Mines*, avril 1810, p. 341.)

EAUX MINÉRALES DE BONNES. 20 livres.

	Gros.	Grains.
Muriate de magnésie.....	0	19,0
— de soude.....	0	27,0
Sulfate de magnésie.....	1	6,0
— de chaux.....	1	57,0
Carbonate de chaux.....	0	41,5
Soufre.....	0	4,0
Silice.....	0	4,5
Perte.....	0	5,0
	4	20,0

(POUMIER, *Ann. de Ch.*, t. XCII, p. 321.)

EAUX MINÉRALES DE BONNES. 3 li

Substances volatiles.

Azote.....
Acide carbonique.....
Gaz hydrosulfurique.....

Substances fixes.

Sels attirant un peu d'humidi l'air, salés, grisâtres, odeu soufre par la chaleur, d'une s alliacée sensible.

Hydrochlorate de soude, chloru sodium.....
Hydrochlorate de magnésie....
— de potasse, chloru sodium.....
Sulfate de chaux.....
— de magnésie.....
Carbonate de chaux, des traces.
Silice.....
Oxyde de fer.....
Mat. organique contenant du s en partie soluble dans l'eau, l'a azotée, etc..... 0,
— insoluble dans les acides, dans l'eau, etc..... 0,
Soufre, des traces inappréciabl
Perte.....

(HENRY fils, *Journ. de Pharm.*, juin 1

EAUX THERMALES DE BOURBON-L de la Reine).

Muriate de soude.....
Muriate de potasse.....
Sulfate de soude.....
Sulfate de chaux.....
Carbonate de chaux.....
Silice.....
Carbon. de magn., oxyd. de fer.
Acide carbonique libre.....

(BERTHIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. 1

EAUX MINÉRALES DE BOURBONNE.

Bromure et peut-être chlorure d tassium.....
Chlorure de calcium.....
— de sodium.....
Sous-carbonate de chaux.....
Sulfate de chaux.....
Matière extractive.....

ES DE BOURBONNE.

	Cent. cub.
.....	3
.....	13
que.....	13

ROUMIER, *Journ. de Pharm.*, 13e année 1827, p. 538.)

au de la page 403.

LES DE BREITSULZ, près de en Thuringe.

.....	0,038
.....	0,008
.....	0,011
.....	0,058
que:	0,015
que.....	0,038
e.....	0,004
yde de fer.....	0,003

naire de Millon et Reiset, 1847,

ES DE BRIDES, en Tarantaise.

que libre.....	0,60000
magnésien.....	0,18854
aire.....	0,28346
de soude.....	1,32992
gnésie.....	0,11256
lule de fer.....	0,03070

de Pharm., t. XXIV, p. 651)

ES DE BRISTOL. 1 gallon.

	Grains.
gnésie.....	7,50
de	4,00
de.....	11,25
chaux.....	13,50
	36,25

	Pouc. cubiques,
que gazeux.....	30
ique.....	3

de Ch., t. XXVI, p. 114.)

ES DE BUSIGNARGUES (Hérault).

que.....	0,1 de son vol.
de chaux.....	32 grains.
ude.....	30
soude.....	25
ux.....	24
chaux.....	45
fer.....	11
rte.....	23
	220

de Pharm., juin 1826, p. 295.)

EAUX MINÉRALES DE BUSIGNARGUES. 10 litres.

Gaz acide carboniq. (quant. inap.)	»
Oxyde de fer.....	6 grains
Hydrochlorate de chaux.....	8
Carbonate de soude.....	9
Sulfate de chaux.	5
Carbonate de chaux.....	31,25
— de fer.....	8,50
Résidu indéterminé.....	1
Perte.....	1
	69,75

(FIGUIER et GAY, *Journ. de Pharm.*, octobre 1828, p. 506.)

EAUX MINÉRALES DE BUSKO, près Cracovie.

1 litre contient 66 cc. de gaz.

Hydrogène sulfuré.....	38,00
Acide carbonique.....	20,00
Oxygène.....	1,75
Azote.....	6,26
	66,00

EAUX MINÉRALES DE BUSKO.

Matières solides.

	Grains.
Chlorure de sodium.....	690,000
— de magnésium.....	40,462
Iodure de magnésium	2,950
Sulfate de chaux.....	83,844
— de magnésie.....	169,015
Carbonate de chaux.....	6,526
— de magnésie.....	3,022
Acide humique.....	2,080
Perte.....	2,104
	1000,000

(HEINRICH, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 310.)

EAUX THERMALES DE BUXTON.

Acide carbonique.
Oxygène.
Azote qui se dégage bulle à bulle spontanément en abondance.
Et $\frac{1}{3840}$ de leur poids de matières solides composées de :

Carbonate de chaux (les $\frac{3}{4}$ du tout).
Sulfate de chaux.
Muriate de soude.

90 pouces cubes d'eau ont donné :

Acide carbonique.....	15	pouc. cub.
Oxygène.....	1	—
Azote.....	1	—

(GEORGE PEARSON, *Ann. de Ch.*, t. X, p. 190.)

Eaux minérales de Caldas, au nord de Lisbonne. 100 décagrammes.

Gaz acide carbonique...	0,195000	centil.
Gaz hydrogène sulfuré..	3,975000	—
Carbonate de chaux....	0,049530	décagr.
— de magnésie..	0,005760	—
Sulfure de fer.....	0,004690	—
Alumine.....	0,002034	—
Silice.....	0,004227	—
Muriate de magnésie...	0,104166	—
Sulfate de chaux.....	0,071614	—
Sulfate de soude.....	0,104166	—
Muriate de soude.....	0,240885	—
	0,554072	

(Withering, *Ann. de Ch.*, t. XXV, p. 184.)

Eaux ferrugineuses de Cambo, près des Eaux-Bonnes. (2 myriagrammes.)

	Gros.	Grains.
Muriate de magnésie.....	0	10
— calcaire.....	0	4
— de soude.....	0	8
— de fer.....	0	2
Sulfate de chaux.....	0	4
Carbonate de chaux.....	0	10
— de fer.....	0	14
Silice.....	0	3
Perte.....	0	5
	0	60
Acide carbonique gazeux.....	»	»

(Pommier, *Ann. de Ch.*, t. XCII, p. 323.)

Eaux sulfureuses de Cambo.

40 livres 13 onces 5 gros 55 grains de cette eau ont fourni une masse saline qui pesait 10 gros 30 grains. Cette quantité a donné, outre le gaz hydrogène sulfuré et l'acide carbonique :

	Gros.	Grains.
Muriate de magnésie.....	0	19
Sulfate de magnésie.....	2	8
— de chaux.....	6	25
Carbonate de chaux.....	0	49
Soufre.....	0	3
Silice.....	0	2
Perte.....	0	8
	9	42

(Pommier, *Ann. de Ch.*, t. XCII, p. 323.)

Eaux minérales de Cambon, département du Cantal.

Bicarbonate de soude.
Carbonate de magnésie.
Carbonate de chaux.
Sulfate de soude.
Chlorure de sodium.
Acide carbonique libre.
Traces de matière organique.

(Bloxbeau, *Journ. de Pharm.*, t. XX, p. 678.)

Eaux minérales de Campagne (A

Acide carbonique.....	2
	Gr
Muriate de magnésie.....	5,
— de soude.....	2,
Sulfate de soude.....	19,
— de magnésie.....	10,
Carbonate de chaux.....	6,
— de fer.....	2,
Silice et perte.....	5,
	50,

(Estribaud et Préjacque, *Ann. de Ch* p. 306.)

Eaux minérales de Carlsbad. 1(

	(
Sulfate de soude.....	2,
Carbonate de soude.....	1,
Muriate de soude	0,
Carbonate de chaux.....	0,
Silice.....	»
Oxyde de fer.....	0,
	5,

(a) Becher. — (b) Klaproth.

(*Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXVIII, p. 2

Eaux minérales de Carlsbad, r Sprudel. 1000 parties.

Sulfate de soude.....
Carbonate de soude.....
Muriate de soude.....
Carbonate de chaux.....
Carbonate de fer.....
Silice.....

(Reuss, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXV

Eaux minérales de Carlsbad. S mée le Kalte-Sauerling. 1000 p

Sulfate de soude.....
Carbonate de soude .....
Muriate de soude.....
Carbonate de chaux.....
Carbonate de magnésie.....
— de manganèse.....
— de fer.....
Fluate de chaux.....
Phosphate d'alumine.....
Silice.....
Extrait de l'humus.....

(Berzelius.)

NÉRALES DE CARLSBAD. Pierre cal-
e la source du Sprudel.

te de chaux	96,47
e chaux	0,99
te de chaux	0,06
te de strontiane	0,30
te d'alumine	0,10
e fer	0,43
'étain	0,06
	1,59
traces de manganèse	»
	100,00

US, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXVIII, p. 374.)

NÉRALES PURGATIVES DE CASALE.

organique	0,60
de magnésium	1,04
de sodium	4,30
de magnésie	8,33
de soude	2,46
de chaux	0,40
te de chaux	0,92
	0,10
, oxyde de fer	0,16

ÉRALES DE CASSÉJOULS. 1 litre.

	tr.
rbonique libre	⅔ de vol.
ate de chaux et de magnésie	0,030
de protoxyde de fer	0,086
peu	»
de sodium	0,060
otasse	tr. sens.
le chaux / umine	0,074
se	indices
ces arsénicales	sens.

Y, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848,

ÉRALES DE CASTELLETO ADORNO,
e d'Aqui en Piémont. 1 pinte.

	Pouces	cubes.
rogène sulfuré	3	½
le carbonique	2	»
sphérique	0	¾
	Gros.	Grains.
	»	0,31
calcaire	»	44,63
de soude	2	2,62
te de chaux	»	25,13
e chaux	»	17,12
	»	0,31
	»	0,32

nn. de Ch., t. IV, p. 167.)

EAUX SULFUREUSES DE CAUTERETZ (la Raillère).

Sulfure de sodium	0,019400
Sulfate de soude	0,044347
Chlorure de sodium	0,049576
Silice	0,064097
Chaux	0,004487
Magnésie	0,000445
Soude caustique	0,003396
	0,182748

(LONGCHAMPS, *Ann. des Mines*, 1834.)

EAUX FERRUGINEUSES DU CAYLA, près Aubin (Aveyron). 1000 grammes.

	(1)	(2)	(3)
Ac. carbon. libre	⅓ de v.	⅓ de v.	⅓ de v.
Bicarb. de chaux. — de magnésie.	0,360	0,348	0,271
— de protoxyde de fer	0,106	0,064	0,660
Créosote	tr.	tr.	tr.
Sulfates de soude — de chaux	0,240	0,200	0,146
Chlor. de sodium. — de calcium. — de magnésium	0,090	0,092	0,087
Silice, mat. organ.	0,055	0,005	0,005
Substance arsénic.	tr.	tr.	tr.

(1) Source Magdeleine. — (2) Source Rose. — (3) Source Princesse.

(HENRY, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 282.)

EAUX MINÉRALES DE CENTURSI ET D'OLIVETTE.

Acide carbonique.
Acide hydrosulfurique.
Chaux.

(MACRI, *Ann. de Ch.*, t. XII, p. 93.)

EAUX MINÉRALES DE L'ÎLE DE CEYLAN.

Le gaz de cette dernière source était de l'azote presque pur; à peine y trouvait-on de très-petites quantités d'acide carbonique et d'air commun.

(DAVY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIII, p. 271.)

EAUX SULFUREUSES DE CHALLES, près Chambéry, en Savoie. 1 litre.

Azote	tr. légères.
	Grammes.
Chlor. de magnés.	0,0100
— de sodium	0,0814
Bromure de sodium évalué	0,0100
Iodure de potassium.	0,0099
A reporter	0,1113

Report....	0,1113		
Sulfure de sodium..	0,2950	sel crist.	0,901
Carb. de soude anhr.	0,1377	—	0,342
Sulfat. — anhydre — de chaux, peu.	0,0730	—	0,152
Silicate de soude..	0,0410		
Carbonate de chaux. — de magnésie. — de strontiane	0,0430 0,0300 0,0010	Tous les trois primitivement à l'état de bicarbonates.	
Phosph. d'alumine et de chaux.... Silicate d'alumine ou de chaux...	0,0580		
Sulfures de fer et de manganèse.....	0,0015		
Glairine rudiment..	0,0221		
(Mat. organ. azotée).	»		
Soude libre.....	insens.		
Perte.....	0,0250		
	0,8386		

(O. Henry, *Journ. de Pharm.*, 3e série, t. II, p. 493.)

Eaux minérales de Chamounix. 1000 gram.

	Grammes.
Glairine sèche.....	0,0329
Silice.....	0,0037
Chlorure de potassium.....	0,0047
Chlorure de sodium.....	0,0076
Sulfate de chaux.....	0,0503
Sulfate de soude.....	0,1064
Oxyde de fer rouge.....	0,0040
Hydrosulfate de chaux.....	0,0412
Bicarbonate de soude.....	0,1435
	Cent. cub.
Azote.....	19,65

(Morin, *Journ. de Pharm.*, t. XXI, p. 74.)

Eaux minérales de Chatel-Guyon (Auvergne). 1 litre.

	Litre.
Acide carbonique libre.....	0,755
	Gr.
Sulfate de soude.....	1,700
Hydrochlorate de soude.....	1,330
— de magnésie.....	0,500
Sulfate d'albumine.....	0,090
Matière organique.....	0,007
Carbonate de magnésie.....	0,170
— de chaux.....	0,880
— de fer	0,340
Sulfate de chaux	0,074
— de silice	0,067
Alumine	0,004
	5,162

(Barse, *Journ. de Pharm.*, t. XXVI, p. 484.)

Eaux minérales de Chatenois.

	(1)
Acide carbonique.....	tr.
— hydrosulfurique.....	tr.
Chlorure de sodium.....	3,2
— de magnésium...	0,07
— de potassium	0,0
Sulfate de soude.....	0,0
— de magnésie	0,0
— de chaux.....	0,0
Silicate de soude..... Bicarbonate de soude....	0,0
— de chaux.....	0,4
— de magnésie..	0,2
— de fer..... — de manganèse	0,0
Bromure et iodure.....	tr
	4,1

(1) Source Bininger. — (2) Source Bu

(Henry, *Annuaire* de Millon et Reiset,

Eaux minérales de Chaudes-Aigu

Muriate de soude.....
Sous-carbonate de soude.....
Carbonate de chaux.....
Carbonate de fer.....
Silice.....

Le dépôt que l'eau forme dans contient :

Acide carbonique.....
Chaux.....
Oxyde rouge de fer.. .....
Silice.....

(Berthier, *Journ. des Mines*, février

Eaux minérales de Chaudes-Aigu

Acide sulfurique.....
Acide muriatique.....
Acide carbonique.....
Soude.....
Silice.....

(Berthier, *Ann. des Mines*, t. V, p. 5

Eaux thermales du Chili.

Sulfate de soude.....
— d'alumine.....
Chlorure de sodium.....
— de calcium.....
Carbonate de chaux.....
— de magnésie.....

.....	0,04
ique libre.....	0,66
ganiques.....	tr.

uaire de Millon et Reiset, 1847,

E LA CHINE.

odium.....	16,0
alcium.....	3,9
nagnésium.....	1,3
d'ammoniaque.....	tr.
niques.....	tr.
.....	78,8
	100,0

R., t. XXII.)

E CIECHOCINEK (Pologne).

odium.....	37,63
alcium.....	3,90
nagnésium.....	2,12
nagnésium.....	0,04
ide.....	0,50
asse.....	0,14
.....	0,04
soude.....	0,41
e, silice, subst. organ.	tr.
.....	955,25
	1000,00

uaire de Millon et Reiset, 1847,

ES DE COCONUCO, près Popayan
nériodionale).

ude.....	0,00389
sodium.....	0,00275
de soude.....	0,00069
chaux.....	0,00010
magnésie, de manga-	
.....	traces

, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LII,

ES DES CORDILLÈRES.

avoisinent le volcan de Tolima,

ique libre.....	gr. quant.
chaux.....	0,00015
alcium.....	0,00002
fer.....	traces
.....	traces

Sources voisines du volcan de Puracé.

Sulfate de soude.....	0,00390
Chlorure de sodium.....	0,00275
Bicarbonate de soude.....	0,00069
Carbonate de chaux.....	0,00010
Silice.....	0,00005

Sources voisines du volcan de Pasto.

Gaz acide carbonique.	
Bicarbonate de chaux.....	0,00005
Carbonate de soude.....	0,00061
— de magnésie.....	traces
— de fer.....	traces
Silice.....	traces

(BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LII, p. 184.)

EAUX MINÉRALES DE L'ÎLE DE COS.

	(1) Grains.	(2) Grains.	(3) Grains.
Chlorure de sodium.	21,000	12,00	28
— de magnésium.	3,000	»	5
Bromure de — . } Iodure de sodium. }	0,048	»	tr.
Sulfate de magnésie.	7,000	»	3
— de chaux... } Carbon. de chaux. }	» } » }	0,68	»
Sulfate de soude...	4,000	»	»
Acide sulfhydrique.	traces	»	»
Acide carbonique..	»	1 p. cube	»

(1) Eau des bains de Diane à Éleusis.—(2) Source de Pyrène. — (3) Eau du lac sacré de Délos.

(LANDERER, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 191.)

EAUX MINÉRALES DE CRAMAUX. 24 litres.

Acide carbonique libre.....	0,50 du vol.
Carbonate de fer.....	50 grains
Sulfate de fer.....	12
Carbonate de chaux.....	48
Sulfate de chaux.....	24
Muriate de chaux.....	48
Muriate de potasse.....	48
Sulfate de magnésie.....	7
Matière animale.....	3
	240

(LAMOTHE, *Journ. de Pharm.*, t. XIX, p. 499.)

EAUX MINÉRALES DE CRANSAC (Aveyron).

1° Source haute ou forte Richard.

Sulfate de manganèse.....	1,55
— de fer.....	1,25
— de magnésie.....	0,99
— d'alumine.....	0,47
— de chaux.....	0,75
Silice.....	0,07
Eau pure.....	994,92
	1000,00

2° Source douce ou basse Richard.

Sulfate de chaux	2,43
— de magnésie	2,20
— d'alumine	1,15
— de fer	0,15
— de manganèse	0,14
Mat. organique noire bitumineuse	0,02
Silice	0,02
Eau pure	993,89
	1000,00

3° Source douce ou basse Bezelgues.

Sulfate de magnésie	1,12
— de manganèse	0,40
— de chaux	1,21
— d'alumine	0,95
Eau pure	996,32
	1000,00

4° Source du pré Galtier.

Carbonate de manganèse... } ces deux sels
— de fer ou sesquioxyde } dominent.
Carbonate de chaux.
— de magnésie.
Puis quelques traces de sulfate de chaux.

5° Source haute ou forte Bezelgues.

Sulfate de sesquioxyde de fer	9,00
— de manganèse	0,20
— de chaux }	0,40
— de magnésie }	
— d'alumine }	
Eau pure	990,40
	1000,00

6° Source du fossé Galtier.

Sulfate de protoxyde de fer }	4,0
— de sesquioxyde }	
— d'alumine }	
— de chaux }	2,2
— de magnésie }	
— de manganèse, traces }	
	6,2
Pour eau pure	993,8

7° Source d'Omergue.

Sulfate de protoxyde de fer }	1,35
— de sesquioxyde (traces) }	
— de manganèse	0,42
— d'alumine	0,21
— de chaux }	0,12
— de magnésie }	
Pour eau pure	997,90
	1000,00

(O. Henry et Poumarède, *Journ. de Pharm.*, t. XXVI, p. 540.)

Eaux minérales de Cransac.

Sulfate d'alumine et de potasse	
— d'alumine	
— de magnésie	
— de manganèse	
— de fer	
Acide sulfurique libre	

(Blondeau, *Comptes rendus de l'Acad. sciences*, 1849, t. XXIX, p. 407.)

Eaux minérales du Crol (Aveyron).

Sulfate ferreux	
— ferrique	
— manganeux	
— de magnésie	
— de chaux	
— d'alumine	
Matières organiques azotées	
Eau pure	

(Poumarède, *R. sc. et ind.*, t. XV, p. 318.

Eaux minérales de Dax. 50 livre

	Gro
Muriate de soude	»
Muriate de magnésie sec	1
Sulfate de soude	1
Carbonate de magnésie	»
Sulfate de chaux	3
	6

(*Journ. des Mines*, août 1808, p. 122)

Eaux minérales de Dieuze, par d'eau.

	Liv. O
Dépôt limoneux et calcaire	»
Schlot séléniteux	»
Muriate de soude pur	14
Sulfate de soude	» 1
Mur. calc. et de magnésie	» 1
	14 3

(Nicolas, *Journ. des Mines*, vendém p. 5.)

Eaux minérales de Docna-Sara, monts Carpathes.

Une livre contient 70 pouces cub ainsi composé :

Oxygène
Azote

ette eau contiennent en ma-

	Grains.
le cristallisé.....	0,50
oude libre.....	6,00
de mélangé.....	1,50
aire.....	4,50
.....	2,00
.....	0,75

de Ch., t. XVI, p. 212.)

S DE DUNBLANE.

eaux de la fontaine du Nord

	Grains.
de soude.....	24,00
de chaux.....	18,00
ux.....	3,50
chaux.....	0,50
.....	0,17
	46,17

S DE DUNBLANE.

s eaux de la fontaine du Midi

	Grains.
de soude.....	22,50
de chaux.....	16,00
ux.....	2,30
chaux.....	0,50
.....	0,15
	41,25

nn. de Ch., t. XCVI, p. 241.)

S DE LA SALINE DE DURREN-

.....	2,499
.....	4,050
.....	0,070
.....	34,067
ue.....	4,050
.....	39,848
.....	9,665
er.....	traces.
.....	traces.
	94,249

al d'Erdmann, t. X, p. 1.)

ES DES EAUX-BONNES.

ontaine du Roi; 40 litres.

	Gros.	Grains.
agnésie.....	0	18,0
ude.....	0	25,0
ignésie.....	1	4,0
aux.....	1	51,0
A reporter....	2	98,0
Report....	2	98,0
Carbonate de chaux.....	0	40,0
Soufre.....	0	1,5
Silice.....	0	3,5
Perte.....	0	8,0
	4	40,0

(POUMIER, *Ann. de Ch.*, t. XCII, p. 322.)

EAUX SULFUREUSES D'ENGHIEN; 400 livres.

	Gros.	Grains.
700 pouces cubiques de gaz hydrogène sulfuré contenant de soufre.....	»	84
Acide carbonique.....	2	41
Sulfate de magnésie.....	2	14
Sulfate de chaux.....	4	45
Chlorure de sodium.....	»	24
Chlorure de magnésium.....	1	8
Carbonate de chaux.....	2	70
Carbonate de magnésie.....	»	43

(FOURCROY et LAPORTE, *Ann. de Ch.*, t. VI, p. 172.)

EAUX SULFUREUSES D'ENGHIEN.

Azote.....	0,000017
Acide carbonique.....	0,000246
Acide hydrosulfurique libre.....	0,000017
Muriate de soude.....	0,090050
Muriate de magnésie.....	0,000100
Sulfate de magnésie.....	0,000105
Sulfate de chaux.....	0,000050
Sous-carbonate de magnésie....	0,000038
Carbonate de chaux.....	0,000330
Silice.....	0,000040
Hydrosulf. de chaux et de magn..	0,000557
Matière végéto-animale.....	traces.
	0,001550

(HENRY fils, *Journ. de Pharm.*, t. IX, p. 482.)

EAUX SULFUREUSES D'ENGHIEN. Source de la Pêcherie.

	(1)	(2)
Azote.....	0,020	0,026
Acide carbonique.....	0,260	0,462
Acide hydrosulfurique....	0,039	0,057
Hydrochlorate de soude...	0,000	0,017
Hydrochlorate de magnésie	0,028	0,100
Hydrosulfate de chaux.....	0,104	0,079
— de magnésie..	0,000	0,105
Sulfate de magnésie.....	0,130	0,024
— de chaux.....	0,290	1,280
Sous-carbonate de magnésie	0,060	0,169
— de chaux...	0,340	0,322
— de fer.....	0,003	0,035
Silice.....	0,060	0,030
Matière végéto-animale....	0,030	0,045
	1,045	2,206

(1) Eau pour boisson. — (2) Eau des bains.

(FRÉMY, *Journ. de Pharm.*, t. XI, p. 61.)

Eaux minérales d'Evaux (Creuse). 1000 grammes.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Azote avec un peu d'oxygène	indéter.	indéter.	indét.	indét.	indét.	indét.
Substances fixes.	Grammes.	Grammes.	Gram.	Gram.	Gram.	Gram.
Sulf. de soude (sup^t anhyd.)	0,71700	0,70700	1,185	0,013	0,744	0,960
— de potasse *id.*	0,00500	0,00500				
Chlorure de sodium.....	0,16740	0,17620	0,267	0,258	0,160	0,250
— de potassium....	0,00600	0,00860				
Silicate de soude (bisilicate)	0,11700	0,13000	0,191	0,146	0,120	0,134
Hydrosulfate de soude (sulfhydrate).....	indices.	0,00789	indic.	indic.	indic.	indic.
Bicarb. de soude (anhydre)	0,05000	0,05500	0,040	0,031	0,017	0,060
— de chaux.....	0,15200	0,25800	0,162	0,220	0,361	0,270
— de magnésie.....	0,04500	0,10200				
— de strontiane.....	0,00400	0,00350				
— de fer et mang. évalué	0,00050	0,00050	trac.	trac.	trac.	trac.
Silicate de lithine.....	0,00130	0,00110	trac.	ind.	ind.	ind.
Phosphate soluble.....	traces.	traces.	trac.	trac.	trac.	trac.
Sulfate de chaux.....	0,02000	0,02000	0,108	0,122	0,320	0,150
Silice, alumine (silicate)..	0,07000	0,64000				
Matière organique azotée.	sensible.	sensible.	sens.	sens.	sens.	sens.
Bromure et iodure alcalins.	sensible.	sensible.	sens.	sens.	sens.	sens.

(1) Source César. — (2) Source sulfureuse. — (3) Source nouvelle. — (4) Source du milieu. — (5) à la vapeur. — (6) Source de l'escalier. — (7) Bain carré.

(*Journ. de Pharm.*, 3e série, t. V, p. 124.)

Eaux minérales de Féron, près d'Avesnes.

2000 grains d'eau donnent 11 grains ½ de résidu salin ainsi composé :

Muriate de magnésie.....	1 $\frac{59}{506}$
Id. de soude.....	
Sulfate de chaux.....	0 $\frac{22}{53}$
Id. de magnésie.....	2 $\frac{3}{53}$
Carbonate de chaux.....	7 $\frac{1}{2}$
Silice et oxyde de fer (traces).	

Acide carbonique....	$\frac{1}{34}$	du vol. de l'eau.
Air atmosphérique...	$\frac{1}{34}$	

(Tordeux, *Ann. de Ch.*, t. LXXII, p. 222.)

Eaux minérales de Fideris.

Protoxyde de fer.....	0,0050
— de manganèse.....	0,0030
Chaux.....	0,3878
Magnésie.....	0,0438
Potasse.....	0,0402
Soude.....	0,4216
Acide carbonique.....	3,3832
— sulfurique.....	0,0468
— chlorhydrique.....	0,0021
Silice.....	traces.

(Casselmann, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1845, p. 222.)

Eaux minérales de Foix.

	(1)	(2)
Oxyde de fer..	40,570	50,421
Eau.....	18,000	20,027
Mat. organique	16,800	15,189
Carb. de chaux	2,408	2,359
— de magn.	1,060	0,825
Silice gélat. soluble dans les acid. étendus.	5,000	2,000
Manganèse...	traces.	0,000
Cuivre.....	*Id.*	0,000
Arsenic.....	0,050	0,030
Sable.....	16,442	3,970
Alumine.....	»	3,970

(1) Source de Rueffi.— (2) Toulouse, Saint deleine de Flousanne.—(3) Rive droite de la G

(Filhol, *Annuaire de* Millon et Reiset, 184

Eaux minérales de Forges (Seine-Inf

24 pintes de l'eau de la royale conti

Gaz acide carbonique.....	½ de
Carbonate de chaux.....	
— de fer.....	
Muriate de soude.....	
Sulfate de magnésie.....	
Id. de chaux.....	
Muriate de magnésie.....	
Silice.....	

(Robert.)

IINÉRALES DE FORGES.

ntes de l'eau de la Reinette contien-

:ide carbonique.... 1/4 de son vol.

	Grains.
ıate de chaux	8
nate de fer	4
te de soude	23
ɜ de chaux	13
te de magnésie	4
.....	2

RT, *Ann. de Ch.*, t. XCII, p. 205.)

IINÉRALES DE FORGES.

intes de l'eau Cardinale contiennent :

ıcide carbonique.... 2 fois son vol.

	Grains.
nate de chaux	20
. de fer	25
te de soude } e de magnésie }	27
de chaux	13
te de magnésie	6
.....	5

ND SÉGUIN, *Ann. de Ch.*, t. XCII, p. 211.)

IINÉRALES DE FORGES-LES-EAUX. Source 'elle. 1 litre.

carbonique libre	0,0406
nate de protoxyde de fer	0,0580
de chaux	0,0189
ıre de calcium	0,0250
de sodium	0,0158
de magnésium	0,0043
e de chaux	0,0140
de magnésie	0,0043
.....	0,0130
re organique bitumineuse	0,0047
	0,1580

N et GIRARDIN, *Journ. de Ph.*, t. XXIII, p. 214.)

MINÉRALES DE LA SALINE DE FRIE-HSHALL.

ure de sodium	3,333
te de soude	2,713
de magnésie	1,695
ure de magnésium	1,795
de potassium	0,021
de manganèse	0,110
d'aluminium	0,031
te de chaux	0,121
onate de chaux	0,323
– de magnésie	0,051
e de sodium	0,008
A reporter....	10,204

Report....	10,204
Bromure de magnésium	0,001
Carbonate de manganèse	0,001
Silice	0,164
Crénate de magnésie avec une trace de fer	0,023
Acide crénique combiné à des bases inconnues	0,012
Matière organique	0,002
Résine soluble dans l'alcool et dans l'éther	0,001
Perte avec eau d'hydratation	0,620
Eau	988,975
	1000,000

(CREUZBURG, *R. sc. et ind.*, 2e série, t. II, p. 248.)

EAUX MINÉRALES DE LA SALINE DE FRIEDRICHSHALL.

Sulfate de soude	6,056
— de potasse	0,198
— de magnésie	5,150
— de chaux	1,346
Chlorure sodique	7,956
— magnésique	3,939
Bromure	0,114
Carbonate de magnésie	0,519
— de chaux	0,014
Acide carbonique libre	0,402
	25,690

(LIEBIG, *R. sc. et ind.*, mars 1848, p. 397.)

EAUX MINÉRALES DE LA SALINE DE FRIEDRICHSHALL.

	Grains.
Bromure de magnésium	3,135
Iodure de magnésium	1,228
Chlorure de magnésium	33,680
Sulfate de chaux	26,265
Chlorure de calcium	17,326
— de sodium	1968,460
Eau	5630,000
	7680,094

(RIECKNER, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 310.)

EAUX MINÉRALES DE GAMARDE, près de Dax. 24kil,46.

	Gr.
Muriate de magnésie	0,452
Muriate de soude	0,698
Sulfate de chaux	0,478
Carbonate de chaux	4,511
Soufre	0,080
Substances végétales	0,106
Silice	0,318
Perte	0,106
	7,759

(MEYRAC, *Ann. de Ch.*, t. XXXV, p. 313.)

EAUX MINÉRALES DE GARRIS.

1 litre.

Azote en poids.....	gram.	0,008750
En vol. temp. 0° press. 0,70	lit.	0,014000
Acide hydrosulf. libre en poids	gr.	0,000280
— en volume...	lit.	0,001800
Acide carbonique libre, ou peu adhérent en poids.....	gram.	0,021805
— en volume...	lit.	0,011045
Hydrosulfate de chaux...	gram.	0,029800
Chlorure de calcium.....		0,025000
Chlorure de sodium.....		0,150000
Carbonate de chaux.....		0,049750
Carbonate de magnésie.....		0,005000
Sulfate de chaux.....		0,065000
Silice.....		0,010000
Oxyde de fer.....		0,001000
Alumine.....		0,001000
Matière organique (glairine) sèche		0,055000

(SALAIGNAC, *Journ. de Pharm.*, t. XXV, p. 101.)

EAUX MINÉRALES DE GEBAUGAN (dans les Indes néerlandaises).

100 parties.

	(a)	(b)
Chlorure calcique.....	0,06150	0,0723
— magnésique...	0,05253	0,0251
Iodure magnésique....	0,00538	0,0143
Chlorure potassique....	0,06310	0,0220
— sodique.....	1,22600	1,6919
Silice.....	0,00240	0,0035
Chlorure citrique, gypse, bromure magnésique, mat. organique.....	0,05509	tr. de mat. organ.
	1,46600	1,8291

(a) FRÉSÉNIUS. — (b) MULDER.

(*R. sc. et ind.*, 2e série, t. XXVII, p. 353.)

EAUX MINÉRALES DE GELNAU (duché de Nassau).

100 parties.

Chlorure de sodium.....	0,004125
Sulfate de potasse.....	0,000175
Carbonate de soude.....	0,086871
Carbonate de chaux.....	0,035900
Carbonate de magnésie.....	0,025935
Carbonate de fer.....	0,007100
Silice.....	0,002340
Principes fixes.....	0,162446
Acide carbonique libre.....	0.321600
Total des principes.....	0,484046

(LIEBIG, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 73.)

EAUX MINÉRALES DE GEBOLDSGRUN, Voigtland.

Muriate de soude.....
Soude.....
Magnésie.....
Sulfate de chaux.....
Fer.....
Chaux.....
Perte.....

(FUCHS, *Journ. des Mines*, juin 1813, p. 1

EAUX THERMALES D'HAMMAN-BERI vince de Constantine). 1 litre.

Chlorure de sodium.....
— de magnésium.....
Sulfate de soude.....
— de magnésie.....
— de chaux.....
Carbonate de chaux.....
— de magnésie.....
— de strontium..... } (
Oxyde de fer..... }
Silice.....
Mat. organ. az. sulfur. environ...

Les gaz qui se dégagent près de contiennent :

Azote..... 86
Acide carbonique.... 1
Oxygène..... 9
100

(TRIPIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série

EAUX THERMALES D'HAMMAN MESKOU maudits), situés à moitié chemin Constantine.

1 litre a donné 1,233 matièr ainsi composées :

Carbonates de magnésie.....
— de chaux.....
— de fer.....
Sulfate de chaux.....
— de magnésie.....
Hydrochlorate de magnésie.....
— de soude.....
— de chaux.....
Silice.....
Matière organique.....
Perte.....

(GUYON, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXI,

LES D'HAMMAN MESKOUTIN.

sodium	0,41560
magnésium	0,07864
potassium	0,01839
alcium	0,01085
dre de chaux	0,38086
ude	0,17653
agnésie	0,00763
chaux	0,25722
magnésie	0,04235
strontiane	0,00150
à l'état métallique	0,00050
.....	0,00700
nique, environ	0,06000
..... } ..... }	des traces.

se dégagent contiennent :

e carbonique	97,0
hydrosulfurique	0,5
.....	2,5
	100,0

. *de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. I,

LES D'HAMMAN-MUSTAPHA.

sodium	0,650
magnésium	0,100
calcium	0,050
ude	0,350
agnésie	0,150
lliques	0,200
.....	0,150
ctive	0,100
.....	0,125

nuaire de Millon et Reiset, 1849,

LES D'HAMMAN-RIZA (Algérie).

aux } ide } gnésie }	1,780
dium et de magnésium	0,810
chaux et de magnésie	0,065
e	0,040
ique, glairine	0,087

nuaire de Millon et Reiset, 1848,

EAUX MINÉRALES DE HASSFURT. 10 000 parties.

	(1)	(2)
Sulfate de chaux	17,78	17,76
— de magnésie	2,55	2,39
— de soude	3,11	3,50
Bicarbonate de chaux	4,59	4,87
— de magnésie	1,27	1,30
— ferreux	0,29	0,73
Chlorure sodique	1,80	1,76
Silice	0,15	0,25
	31,84	32,56

(1) Source supérieure. — (2) Source inférieure.

EAUX MINÉRALES DE HASSFURT. Incrustation ou dépôt sur les bords de la source.

Carbonate de chaux	74,26
Carbonate de magnésie	6,07
Sulfate de chaux	4,89
Oxyde ferrique (avec manganèse)	11,10
Silice	2,91
Alumine	0,77
Traces de matières organiques.	
	100,00

(BIBRA, *R. sc. et ind.*, t. XXVI, p. 215.)

EAUX MINÉRALES DE HOMBOURG, de la source dite Neubrunnen. 1 livre.

	Grains.
Chlorure de sodium	79,86432
Id. de potassium	0,17664
Id. de magnésium	5,32992
Id. de calcium	10,66752
Sulfate de chaux	0,14592
Carbonate de chaux	7,53408
Id. de protoxyde de fer	0,93696
Silice	0,31488
Acide carbonique libre	21,26592
	126,23616

(LIEBIG, *Journ. de Pharm.*, t. II, p. 139.)

EAUX MINÉRALES DE HOMBOURG, source dite Ludwigsbrunnen. 1 livre.

	Grains.
Chlorure de sodium	84,464568
— de potassium	2,198784
— de magnésium	6,001920
— de calcium	9,506324
Sulfate de chaux	0,225792
Carbonate de chaux	9,796608
— de magnésie	0,046080
— de protoxyde de fer	0,390144
Silice	0,425484
	112,752404
Acide carbonique libre	18,427399
	131,179790

(BOLLEY, *Journ. de Pharm.*, 3e série, t. III, p. 129.

Eaux thermales d'Imbros.

500 grammes.

Chlorure de sodium	1,10
— de calcium	0,15
— de magnésium.	
Sulfate de soude	0,25
— de chaux.	
— de magnésie	0,30
Iodures et bromure de magnésium	trac.

(Landerer, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 272.)

Eaux minérales de Java.

1° Sources chaudes de Platungan.

1 livre.

	Grains.
Bicarbonate de soude	3,849216
— de magnésie	3,833856
— de chaux	4,558848
— de protoxyde de fer	0,225792
Chlorure de potassium	0,725760
Chlorure de sodium	24,003072
Acide silicique	1,129728
	38,326272

2° Source froide de Tambangan. 1 livre.

	Grains.
Chlorure de sodium	94,993920
— de potassium	4,840080
— de magnésium	4,340304
— de calcium	4,723200
Iodure de magnésium	0,413184
Silice	0,184320
	109,495008

(Fresénius, *Journ. de Pharm.*, 3e série, t. IV, p. 65.)

Eaux minérales de Johannisbad.

Sulfate de soude	
Chlorure de natrium	
Carbonate de soude	
Carbonate de magnésie	
Id. de chaux	
Id. de peroxyde de fer	
Carbon. de peroxyde de mangan.	
Silicium	
Matière organique	
Humus	
Acide carbonique	

(Vogel, *Journ. de Pharm. et de Ch.*, no mars 1842, t. I, p. 217.)

Eaux minérales de Kochel. 1000

Bicarbonate de soude	
Sulfate de soude	
Chlorure de sodium	
— de potassium	
Carbonate de chaux	
— de magnésie	
Phosphate de fer et de manganès	
Silice	
Acide ulmique, crénique et mati	
organiques	

(Pettenkofer, *Annuaire* de Millon et p. 208.)

Eaux minérales de Koenigsbor

Chlorure de sodium	
— de potassium	
— de magnésium	
Sulfate de soude	
Carbonate de soude	

(Mark, *Annuaire* de Millon et Reiset,

Eaux minérales de Konigswart.

Sulfate de potasse	0,0000116	0,0000071
Muriate de potasse	0,0000081	0,0000045
— de soude	0,0000064	0,0000036
Carbonate de soude	0,0000577	0,0000252
— de chaux	0,0004216	0,0002070
— de strontiane	0,0000007	0,0000003
— de magnésie	0,0002120	0,0000989
Sulfate d'alumine	0,0000026	0,0000014
Oxyde de fer	»	»
Carbonate de manganèse	0,0000070	0,0000070
— de fer	0,0000561	0,0000416
Silice	0,0000850	0,0000638
Extrait d'humus	0,0000215	0,0000037
	0,0008900	0,0004631

(Berzelius, *Mémoires de l'Académie des sciences* de Stockholm, 1823.)

ALES DE KOSTREINIZ (basse Sty-
00 parties.

potasse	0,234
soude	0,075
sodium	3,426
de soude	61,013
de chaux	1,369
de magnésie	3,092
de fer	0,225
d'alumine basique	0,463
	0.335
onique combiné	27.523
— libre	8,278

t, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848,

ALES DE LABASSÈRE. 2 myria-

	Gros.	Grains.
magnésie mêlé de		
de muriate de soude	0	14
soude	0	22
magnésie	0	56
chaux	1	28
de chaux	0	52
	0	3
	0	5
	0	12
	3	48

an. de Ch. et de Ph., t. XCII, p. 327.)

ALES DE LA CAILLE, en Savoie.
ames.

Gaz.

onique	0,0160
ydrique	0.0071
	0.0320

Substances fixes.

de potasse	[illegible]
de soude	[illegible]
de magnésie	[illegible]
de chaux	[illegible]
calcium	[illegible]
sodium	[illegible]
chaux	[illegible]
nagnésie	[illegible]
umine	[illegible]
lumine	[illegible]
magnésie	[illegible]
	[illegible]
ximatif	[illegible]

n. de Pharm. et de Ch., [illegible]

EAUX MINÉRALES DE LA CHAPELLE GODEFROY, près Nogent-sur-Seine. 1 pinte.

	Grains.
Carbonate de chaux	3,030982
Carbonate de fer	3,030202

(CADET et EUSÈBE SALVERTE, *Ann. de Ch.*, t. XLV, p. 315.)

EAUX MINÉRALES DE LA GOLAISE, à 12 lieues de Genève.

	Grammes.
Eau pure	997,8818
Acide carbonique libre	0,0861
Bicarbonate de chaux	0,1436
Bicarbonate de magnésie	0,0589
Sulfate de chaux anhydre	1,3700
Sulfate de magnésie anhydre	0,2900
Chlorure de sodium	0,0070
Hydrosulfate de chaux	0,0786
Sulfure de fer noir (dissous par le sel précédent)	0,0200
Phosph. de chaux ou d'alumine	0,0400
Silice avec traces d'alumine	0,0360
Matière organique azotée (se présentant à l'air en lames brunâtres micacées)	0,0180
Azote	quant. indét.
	1000,0000

(O. HENRY, *Journ. de Pharm.*, t. XXIV, p. 117.)

EAUX MINÉRALES DE LA MARÉQUERIE, à Rouen.

1 pinte.

1 grain de carbonate de fer, ou ½ grain de fer.
3 grains de muriate calcaire.
½ grain de carbonate de chaux.
1 à 2 grains d'extractif végétal.
[illegible] de son volume d'acide carbonique libre.

(DUBOC, *Ann. de Ch.*, t. LVIII, p. 321.)

EAUX MINÉRALES DE LAPERRIERE.

Gaz.

Gaz acide hydrosulfuré et carbonique, [illegible] de son volume.
[illegible]
[illegible]

Principes fixes contenus dans 1 kilogr. d'eau.

Sulfate de chaux	[illegible]
— de magnésie	[illegible]
— de soude	[illegible]
Bicarbonate de soude	[illegible]
Carbonate de magnésie	[illegible]
— de fer	[illegible]
Silice et un peu d'alumine	[illegible]

[illegible] *de Pharm.*, [illegible]

EAUX MINÉRALES DE LAPERRIÈRE.

Acide carbonique libre	0,000600
Carbonate de chaux	0,000283
Protocarbonate de fer	0,000030
Hydrochlorate de soude	0,001842
Hydrochlorate de magnésie	0,000188
Sulfate de soude	0,001329
Sulfate de magnésie	0,000142
Sulfate de chaux	0,002254
	0,006035

(SOQUET, *Bibli. univ.*, t. II, p. 64.)

EAUX MINÉRALES DE LA SOUCHEYRE.

Acide carbonique, en volume, 595 centimètres cubes (30 pouces), en poids 1060 milligrammes (20 grains).

Hydrochlorate de magnésie Carbonate de chaux — de magnésie	$\frac{1}{10.000}$

(JOYEUX, *Journ. de Pharm.*, septembre 1829.)

EAUX MINÉRALES DE LASSERRE (Lot-et-Garonne). 1 litre.

	Cent. cub.
Acide carbonique	47,000
Sulfate de magnésie	0,135
Sulfate de soude	0,060
Hydrochlorate de soude	0,048
— de magnésie	0,044
Sous-carbonate de chaux	0,254
— de magnésie	0,003
Sulfate de chaux	0,068
Silice	0,003
	0,612

(DULONG D'ASTAFORT, *Journ. de Pharm.*, t. XI, p. 379.)

EAUX MINÉRALES DE LAUCHSTAEDT.

Sulfate de soude	1,614
— de potasse	0,158
Carbonate de protoxyde de fer	0,128
Chlorure de magnésium	0,230
Carbonate de magnésie	0,148
— de chaux	0,057
Sulfate de magnésie	0,984
— de chaux	2,518
Alumine	0,068
Silice	0,132
Protoxyde de manganèse	trac.
Acide crénique	trac.
— phosphorique	0,010
Sable.	
Acide carbonique libre	2,145
	8,192

(MARCHAND, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1845, p. 312.)

EAUX MINÉRALES DE LAVARDENS

Acide carbonique.....
Carbonate de chaux.....
— de magnésie.....
— de fer.....
Sulfate de chaux.....
— de magnésie.....
— de soude.....
Chlorure de sodium.....
— de magnésium.....
Hydrochlorate d'ammoniaque.
Silice et débris de végétaux. .
Résine.....

(LIDANGE et BOUTAN, *Annuaire* de 1
1847, p. 301.)

EAUX THERMALES DE LAVEY.

Chlorure de potassium.....
— de sodium.....
— de lithium.....
— de calcium.....
— de magnésium.....
Sulfate de soude anhydre....
— de magnésie anhydre.
— de chaux anhydre...
— de strontiane.....
Carbonate de chaux.....
— de magnésie.....
Silice.....

(BAUP, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LV

EAUX THERMALES DE L'ÎLE DE L

Chlorure de sodium.....
— de calcium.....
— de magnésium.....
Sulfate de soude.....
— de chaux.....
— de magnésie.....
Iodures.....
Bromure de magnésium.....

EAUX MINÉRALES DE L'EPINA
rieure). 20 livres.

Chlorure de calcium.....
— de potassium.....
Silice.....
Carbonate de fer.....
— de magnésie.....
— de chaux.....

(GERMAIN, *Journ. de Pharm.*, t. X,

ALES DE L'ÉTAMPE. 1 litre.

chaux	trac.
de chaux	0,203
calcium	0,051
soude	0,006
soude	0,032
nagnésie	0,045
magnésie	0,012
	trac.
	id.
r	*id.*
male	présence.
	0,043
	0,392

et ind., t. XIII, p. 65.)

ALES DE LEUVEHAVEN, près Rot-
livres.

sodium	0,22
calcium	0,05
nagnésie	0,48
haux	0,75
	0,10
e chaux	0,50
e magnésie	1,25
	0,15
nique	0,25
le protoxyde de fer, po- ammoniacaux	trac.

uaire de Millon et Reiset, 1848, p. 187.)

ALES DE LIEBENSTEIN. Source
e.

fer	57,303
	6,683
ique	0,543
ieux	0,063
	23,333
nique	0,542
ans l'ac. chlorhydrique	5,388
nique et perte	6,145

uaire de Millon et Reiset, 1848, p. 189.)

ALES DE LIEBENSTEIN.

oude	22,056
naux	2,757
sodium	27,680
magnésium	12,814
haux	2,650
le magnésie	14,161
le chaux	55,196
le protoxyde de fer	7,761
	0,909
nique	234,292

aire de Millon et Reiset, 1848, p. 196.)

EAUX SULFUREUSES DE LIPPSPRINGE. 1 livre.

Sulfate de chaux	13,28
— de magnésie	1,30
Carbonate de chaux	1,43
— de magnésie	0,36
— de soude	0,44
Chlorure de magnésium	0,14
— de sodium	0,06
— de calcium	0,46
Iode, potasse, alumine, silice et matières extractives	trac.

(WITING, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 200.)

EAUX THERMALES DE LOUÈCHE (Valais). 14 onces.

	Grains.
Sulfate de chaux	17,083
— de magnésie	2,654
— de soude	0,678
— de strontiane	0,043
Chlorure de sodium	0,073
— de potassium	0,027
— de magnésium	0,036
Carbonate de chaux	0,476
— de magnésie	0,003
— de fer	0,032
Silice	0.036
	21,144

Et en outre :

Gaz acide carbonique	0,375
Oxygène	0,256
Azote	0,462

(BRUNNER, *Ann. des sc.* de Berne, 1819.)

EAUX THERMALES DE LOUÈCHE (Valais).

Gaz non combinés pour 1000 gram. d'eau.

Acide carbonique	0,0047	2,3890
Oxygène	0,0015	1,0545
Azote	0,0145	11,5180

Substances fixes.

Sulfate de chaux	1,5200
— de magnésie	0,3084
— de soude	0,0502
— de potasse	0,0386
— de strontiane	0,0048
Carbonate de protoxyde de fer	0,0103
— de magnésie	0,0096
— de chaux	0,0053
Chlorure de potassium	0,0065
Iodure de potassium	traces.
Silice	0,0360
Alumine	traces.
A reporter	1,9897

Report.....	1,9897
Phosphate.....	traces.
Azotate.....	traces.
Sel d'ammoniaque.....	traces.
Glairine.....	quant. indét.
Total, avec les gaz :	2,0104

(MORIN, *Journ. de Pharm.*, 3e série, t. VII, p. 188.)

EAUX SULFUREUSES DE LU, en Montferrat.

4 livres.

	Grains.
Soufre (qui fait partie constituante de l'hydrogène sulfuré, et qui a été précipité par l'acide nitreux).....	3,04
Muriate de soude cristallisé.....	36,74
Carbonate de chaux.....	10,22
Sulfate de chaux.....	14,03
Silice.....	0,23

	Pouc. cub.
Acide carbonique.....	4 à 5
Hydrogène sulfuré.....	24
Un peu d'air.	

(BRÉZÉ, *Ann. de Ch.*, t. X, p. 43.)

EAUX MINÉRALES DE LUNEBOURG.

Sur 100 parties d'eau salée.

	Parties.
Muriate de soude.....	25,1692
Sulfate de magnésie.....	0,4687
Sulfate de soude.....	0,3515
Sulfate de chaux.....	0,1400
Carbonate de chaux.....	0,0195
Matière bitumineuse.....	0,0163
	26,1652

(*Journ. des Mines*, octobre 1814, p. 296.)

EAUX SALÉES DE LUNEBOURG.

Chlorure de sodium.....	246,648
Sulfate de chaux.....	3,406
— de magnésie.....	2,455
Chlorure de magnésium.....	1,271
Sulfate de potasse.....	0,381
Carbonate de chaux.....	0,072
— de protoxyde de fer..	0,015
Silice.....	trac.
Bromure.....	trac.
Silicate de magnésie.....	trac.
Bitume.....	trac.

(HINUBER, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1846, p. 212.)

EAUX MINÉRALES DE LUXEUIL.

Eau de dissolution.....	
Muriate de soude.....	
Sulfate de soude.....	
Carbonate de chaux.....	
Silice.....	
Oxyde ferroso-ferrique.....	
Matière organique.....	
Sulfate de chaux.....	
Perte.....	

(LONGCHAMP, *Ann. de Ch. et de Ph.*,

EAUX MINÉRALES DE LUXEUIL.

	(1)	
Chlorure de sodium.	0,705	
— de potassium	0,023	
Sulfate de soude....	0,144	
Carbonate de soude.	0,043	
— de chaux.	0,058	
Magnésie.....	0,024	
Alumine, ox. de fer, ox. de manganèse	0,002	
Silice.....	0,080	
Matière animale....	0,003	
Rés. fixe p. 1 lit. d'eau	1,084	

	(4)	
Chlorure de sodium.	0,770	
— de potassium.	0,021	
Sulfate de soude....	0,152	
Carbonate de soude.	0,047	
— de chaux.	0,060	
Magnésie.....	0,024	
Alumine, ox. de fer, ox. de manganèse	0,002	
Silice.....	0,182	
Matière animale....	0,004	
Rés. fixe p. 1 lit. d'eau	1,164	

(1) Source chaude du bain gradué. Bénédictins. — (3) Grand bain. — dames. — (5) Source moins chaude — (6) Eau particulière au cabinet n° 1

EAUX MINÉRALES DE LUXEUIL.

Chlorure de sodium..	0,579	
— de potassium	0,015	
Sulfate de soude....	0,114	
Carbonate de soude.	0,028	
— de chaux.	0,066	
Magnésie.....	0,002	
Alumine, ox. de fer, ox. de manganèse	0,003	
Silice.....	0,050	
Matière animale....	0,002	
Rés. fixe p. 1 lit, d'eau	0,861	

(*J. de Pharm.* t. XXIV, p. 238.)

s de Luxeuil.

irâtre qui revêt les parois des

	Gr.
ıx	1,00
.....	1,09
.....	0,13
manganèse	0,70
.....	0,08
	3,00

n. de Ch. et de Ph., t. XVIII, p. 223.)

es de Malvern.

soude	5,8300
chaux	1,6000
magnésie	0,9199
fer	0,6350
de	2,8960
de soude	1,5580
.....	1,6870

le Ch., t. XCVI, p. 285.)

es de Marienbad.

ıde	95,97
asse	25,95
ıdium	36,74
soude	62,70
lithium	00,09
chaux avec strontiane	34,00
magnésie	24,60
protoxyde de fer	2,34
manganèse	0,45
ılumine	0,20
ə	0,80
.....	»
que libre	294,50
	575,34

uaire de Millon et Reiset, 1847,

es de Marienbad.

bains de bourbe.

.....	0,4
alogue à la cire de terre.	0,5
.....	5,6
ct. soluble dans l'alcool et	4,0
ct. soluble dans l'eau seu-	4,6
oxydulé	1,4
aux	1,0
uminium	0,6
A reporter....	18,1

Report....	18,1
Phosphate de chaux	2,0
Matière colorante brune	10,0
Acide humique	45,1
Fibre ligneuse	19,0
Sable et mélanges terreux	2,5
Soufre (quantité indéterminée)	»
Humidité et perte	3,3
	100,0

(Rudolphe Brandes, *Journ. de Pharm.*, t. XXIV, p. 571.)

Eaux minérales de Médague. 1 litre.

	Gr.
Acide carbonique	1,538
Bicarbonate de soude	4,051
Chlorure de sodium	0,672
Sulfate de soude	0,705
Silice, fer, matière organique, quantités impondérables	»
	6,966

(Perrot, *Journ. de Ch. méd.*, 2e série, t. VI, p. 273.)

Eaux minérales de Mézières.

500 grammes, ce qui par combinaison donne :

Sulfate de soude	1,457
Chlorure de sodium	2,335
— de magnésium	5,365
Bicarbonate de chaux	0,228
Fer	»
Sulfate de chaux	0,394

(Wahart-Duneme, *Journ. de Pharm.*, 1827, p. 632.)

Eaux thermales du Mont-Dore. Puits de César.

	(1)	(2)
Carbonate de soude neutre	0,0006330	0,0006930
Muriate de soude	0,0003804	0,0003804
Sulfate de soude	0,0000655	0,0001489
Carbon. de chaux	0,0001600	0,0001600
Carbon. de magnés.	0,0000600	0,0000600
Silice,	0,0002100	0,0002100
Oxyde de fer	0,0000100	0,0000100
	0,0015189	0,0016623

(1) Sels sans eau. — (2) Sels cristallisés.

Eaux thermales du Mont-Dore. Dépôt ocreux qui se forme dans le puits de César.

Peroxyde de fer	61,5
Eau	24,4
Silice gélatineuse	11,6
Carbonate de chaux	2,5
	100,0

Eaux thermales du Mont-Dore. Matière siliceuse qui tapisse sous forme de rognons tuberculeux l'intérieur des tuyaux de conduite des eaux du puits de César.

Silice	89
Oxyde de fer	4
Soude	1
Carbonate de chaux	1
Eau et matière combustible	5
	100

(Berthier, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIX, p. 30.)

Eaux minérales de Montmirail (Vaucluse).

	Grammes.
Bicarbonate calcique	0,05
— sodique	2,40
— magnésique	1,10
Chlorure magnésique	5,50
Sulfate sodique	6,90
Acide silicique	0,07
Matières organiques	0,04
	16,06

(Blanchet, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 299.)

Eaux minérales de Montmirail.

Eau verte, 1 litre.

	Gr.
Bicarbonate calcique	0,05
— sodique	2,40
— magnésique	1,10
Chlorure magnésique	5,50
Sulfate sodique	6,90
Acide silicique	0,07
Matières organiques	0,04
	16,06

(Cap, *Journ. de Pharm.*, 3e série, t. VII, p. 100.)

Eaux minérales de Moutiers en Tarentaise, dépôt ferrugineux.

Peroxyde de fer	61,0
Eau	24,4
Silice gélatineuse	6,6
Carbonate de chaux	8,0
	100,0

(Berthier, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIX, p. 31.)

Eau alcaline de Nancy.

Sulfate de soude	0,159
Carbonate de soude	0,132
Chlorure de sodium	0,047
Carbonate de chaux	0,070
Magnésie	0,018
Silice	0,013
Potasse et fer	traces

(Braconnot, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1845, p. 218.)

Eaux minérales de Nauheim.

Bicarbonate de chaux	22,417
— de prot. de fer	0,984
— de manganèse	0,109
Sulfate de chaux anhydre	0,760
Chlorure de sodium	254,440
— de potassium	2,900
— de magnésium	3,012
— de calcium	19,399
Bromure de sodium	0,400
Silice	0,190
Traces de matière organique	»
Acide carbonique libre	»

(Bunsen, *Journ.* d'Erdmann, t. XIII, p. 15

Eaux minérales de Néris.

Carbonate de soude	
Sulfate de soude	
Muriate de soude	
Carbonate de chaux	
Silice	
Eau	
Matière animale et perte inévitable	

(Vauquelin, *Ann. de Ch.*, t. LXXVII, p. 1

Eaux minérales de Niederbronn (B

1/2 kilogramme.

Muriate de soude	
Sulfate de chaux	
Carbonate de chaux	
— de magnésie	
— de fer	
Muriate de magnésie	
— de chaux	
Acide carbonique libre	

(Gerboin, *Ann. de Ch.*, t. LXXIV, p. 265.

Eaux chaudes de la Nouvelle-Z

Silice	
Alumine	
Peroxyde de fer	
Chaux	
Eau	

(Thomson, *Annuaire* de Millon et Re p. 256.)

Eaux minérales d'Offenau.

Sulfate sodique	
— calcique	

ique	»
ne	26,3500
eux	1,0540
nésie	1,8330
ique	»
ésique	0,5210
ue	5,1570
	0,8310
que	1,2380

OURCE ROMAINE à Gleichen-

soude	2,2668
magnésie	0,1423
chaux	0,2210
ux	0,0801
	1,8003
eux	0,0216
lumine basique	0,0122
	0,0593
	4,9036

que combiné à l'état

ate	1,3148
que libre	1,7032
	3,0180

t. XXVI, p. 316.)

IEUSES DU GRAND-DUCHÉ D'OL-
ource de Hambach.

bonique	14,2092
pouces cubiques de	
soude	1,1150
lithine	0,0050
baryte	0,0005
strontiane	0,0004
chaux	1,1156
magnésie	0,3850
manganèse	0,0015
fer	0,6525
ocrénate de soude	0,0125
ude	0,0945
soude	0,0895
ate d'alumine	0,0012
e	0,2775
calcium	traces.
potassium	0,0250
odium	0,0135
lithium	traces.
odium	0,0005
lium	traces.

EAUX FERRUGINEUSES DU GRAND-DUCHÉ D'OLDENBOURG. Source supérieure de Schwollen.

Gaz acide carbonique, près de 24,9040 pouces cubes de Paris.

Carbonate de soude	1,8750
— de lithine	0,0225
— de baryte	0,0015
— de strontiane	0,0012
— de chaux	0,9925
— de magnésie	0,6415
— de manganèse	0,0018
— de fer	0,4925
Crénate et apocrénate de soude	0,0135
Sulfate de soude	0,1465
Phosphate de soude	0,1185
Sous-phosphate d'alumine	0.0015
Acide silicique	0,2575
Alumine	0,1426
Fluorure de calcium	0,0005
Chlorure de sodium	0,5115
— de potassium	0,1225
— de lithium	0,0010
Bromure de sodium	0,0011
Iodure de sodium	0,0165

(KASNER, *Journ. de Pharm.*, septembre 1840, p. 533.)

EAUX MINÉRALES D'ORIOL.

	(1)	(2)
Bicarbonate de chaux	1,505	1,484
— de magnésie	0,162	0,162
— de fer	0,094	0,095
— de soude	»	0,158
Sulfate de chaux	0,013	0,090
— de magnésie	0,091	traces.
— de soude	0,009	1,010
Chlorure de sodium	0,018	0,024
Argile ocreuse, Silice, Alumine	0,027	0,025

(1) Cuve n° 1. — (2) Cuve n° 2.

(LEROY et GUEYMARD, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1846, p. 352.)

EAUX MINÉRALES DE PAÏPA, près de Tunja, Amérique du Sud.

Eau	0,9530
Sulfate de soude	0,0329
Hydrochlorate de soude	0,0133
Bicarbonate de soude	0,0007
Carbonate de chaux	0,0001
	1,0000

(BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLV, p. 332.)

Eau minérale acide du Parama de Ruiz. 100 parties.

Acide sulfurique	0,548
— chlorhydrique	0,088
Alumine	0,050
Oxyde de fer	0,037
Soude	0,036
Magnésie	0,032
Silice	0,048
Chaux	0,014
Eau	99,207

(Boussingault, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 188.)

Eaux minérales de Pary (Anglesea).

Peroxyde de fer	[illegible]
Oxyde de cuivre	[illegible]
Acide sulfurique	[illegible]
— chlorhydrique	[illegible]
Terres indéterminées	[illegible]

(Napier, *Annuaire* de Millon et Reiset, p. 218.)

Eaux minérales de Passy. 1000 grammes.

	(1) Gram.	(2) Gram.	(3) Gram.	(4) Gram.
Sulfate de chaux	1,536	2,774	1,62	2,80
— de magnésie	0,200	0,300	0,17	0,53 celui d[illegible] prédo[illegible]
— de soude	0,280	0,340		
Sulfate d'alumine	0,110	0,248	traces.	traces.
— — et de potasse	»	traces.		
Sulfate de fer protoxydé	représentés par perox. de fer.	représentés par perox. de fer.	représentés par perox. de fer.	représentés par perox. de fer.
— de fer peroxydé				
Sous-trito-sulfate de fer	0,456	0,412	0,039	0,077
Carbonate de chaux	»	»	»	0,014
Chlorure de sodium	0,260	0,060	0,053	0,050
— de magnésium	0,080	0,226	0,153	0,210
Silice	quantité indéterminée.	quantité indéterminée.	quantité inappréciée très-sensible.	quantité inappréciée.
Matière organique (ou glairine)				

(1) (2) Sources nouvelles. — (3) (4) Sources anciennes.

Eaux sulfureuses de Pierrefonds (Oise).

Acide hydrosulfurique libre	traces.
Bicarbonate de chaux et de magnésie	0,24
Hydrosulfate de chaux	0,01
Sulfates de chaux et de soude	0,02
Chlorures de sodium et de magnésium	0,02
Silice et alumine	0,05
Sel de potasse	
Matière organique	
Eau pure	999,55

(O. Henry, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 301.)

Eaux minérales de Pinnarkoon (Indes).

Silice	21,500
Chlorure de sodium	19,118
Sulfate de soude	19,333
A reporter...	59,951

Report...	
Carbonate de soude	[illegible]
Soude pure	[illegible]
Eau et un peu de matière organique	[illegible]
Oxyde de fer et chaux	[illegible]

(Turner, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVIII [illegible]

Eaux minérales de Pitraithly. [illegible]

Hydrochlorate de soude	[illegible]
— de chaux	[illegible]
Sulfate de chaux	[illegible]
Carbonate de chaux	[illegible]
Air atmosphérique	[illegible]
Acide carbonique	[illegible]

(Jean Murray, *Ann. de Ch.*, t. XCVI, p. 25 [illegible]

ALES DE PLAN DE PHAZI (Hautes-

ıte de magnésie.....	0,45354
de soude.....	4,60177
ydre de chaux.....	1,83350
de soude.....	1,01848
de magnésie....	0,12274
le chaux.....	0,05100
e chaux.....	0,73330
e magnésie.....	0,05000
e protoxyde de fer....	0,04626
— de manganèse.	traces.
'ammoniaque.....	traces.
aniques, envir. 5 centig.	
	8,88059

arbonique. 76 } 94 centimètres
..... 18 } cubes.

ra. de Pharm., t. XXIII, p. 68.)

LES DE PLOMBIÈRES. 1 livre.

	Grains.
e soude.....	1
oude.....	1
soude.....	»
.....	»
e chaux.....	»
male $\frac{12}{24}$ ou environ un	»

Inn. de Ch., t. XXXIX, p. 170.)

LES DE PONTGIBAUD.

ubstances volatiles.

	(1)	(2)
.....	quantité indéterm.	quantité indéterm.
onique	0,1 128mill.	0,1 270mill.
.....	0,gr255	0,gr444

Substances fixes.

ı soude.	0, 879	0, 574
ı.....	0, 449	0, 733
ıésie...	0, 469	0, 546
oude...	0, 132	0, 204
sodium.	0, 120	0, 158
sium...	traces.	traces.
.....	0, 085	0, 060
r.....	traces.	traces.
ınique		
.....	0, 105	inap. et graiss.
.....	997, 806	997, 317
	1000, 000	1000, 000

elle. — (2) Eau de Châteaufort.

HENRY fils, *Journ. de Pharm.*, t. XVII,

EAUX MINÉRALES DE PORLA, en Suède.

1 pinte.

	Grains.
Sulfate de potasse.....	0,125
Muriate de potasse.....	0,500
Carbonate de potasse.....	0,625
— de chaux.....	2,000
Silice.....	2,625
Oxyde de fer.....	1,500
Matière extractive.....	3,000
	10,375

(BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. LXIV, p. 208.)

EAUX MINÉRALES DE PORLA.

Chlorure potassique	0,3398
— sodique.....	0,7937
Soude (du crénate)	0,6413
Ammoniaque (des crénates et carbonates).....	0,8608
Bicarbonate calcique	9,0578
— magnésique	1,9103
— manganeux.....	0,0307
— ferreux	6,6109
Phosphate d'alumine.....	0,0110
Silice.....	3,8960
Acides crénique et apocrénique...	5,2515
	29,1048

(BERZELIUS, *Inst.*, 1834.)

EAUX MINÉRALES DU PORT THAREAU (Nièvre).

Carbonate de chaux..	0,000040	0,000040
— de magnésie.....	0,000027	0,000027
— de fer	0,000079	0,000079
Silice.....	0,000048	0,000048
	Sels anhydres.	S. cristal.
Sous-carb. de soude.	0,003307	0,008980
Sulfate de soude	0,000406	0,000240
Chlorure de sodium..	0,000455	0,000455
	0,004062	0,009869

(P. BERTHIER, *Ann.*, p. 209.)

EAUX MINÉRALES DE POUGUES, près de Nevers.

1 livre.

	Grains.
Acide carbonique libre.....	16,07
Carbonate calcaire	12,04
— de soude.....	10,04
Muriate de soude	2,02
Carbonate de magnésie.....	1,02
Alumine.....	0,35
Silice mêlée d'oxyde de fer.....	3,20

Eaux minérales de Saint-Parize, près de Nevers. 1 livre.

	Grains.
Hydrogène sulfuré libre	»
Acide carbonique	14,05
Sulfate de chaux	13,03
Carbonate de chaux	11,08
— de magnésie	0,55

(Hassenfratz, *Ann. de Ch.*, t. I, p. 81 et 89.)

Eaux thermales de Pozello, à Pise. 100 liv.

	Grains.
Acide carbonique	1879
Sulfate de soude	203
Sel commun	265
Sulfate de chaux	969
— de *gemeines*	325
Muriate de magnésie	199
Carbonate de chaux	281
— de magnésie	87
Alun	34
Silice	10
	4252

La pellicule qui se forme sur les eaux chaudes contient sur 100 grains :

Carbonate de chaux	86
— de magnésie	11
Silice	3
	100

La vase qui se dépose contient un peu plus de silice que la pellicule.

L'eau acidulée d'Asciano contient sur 100 liv. :

	Grains.
Acide carbonique libre	347
Sulfate de soude	312
Sel commun	338
Sulfate de chaux	654
— de *gemeines*	275
Muriate de magnésie	177
Carbonate de chaux	294
— de magnésie	109
Alumine	38
Silice	9
	2553

(Macri, *Ann. de Ch.*, t. XII, p. 94.)

Eaux thermales de Préhac, sur la rive gauche de l'Adour. 40 livres.

	Gros.	Grains.
Muriate de magnésie	0	44
— de soude	1	54
Sulfate de soude	1	48
Carbonate de chaux	0	
Sulfate de chaux	1	
Terre siliceuse	0	
	5	

(J. Thore et P. Meyrac, *Journ. des Mines*, ... bre 1808, p. 473.)

Eaux minérales de Pré-Saint-Didier

	(1)
Chlorure de sodium	0,036
— de magnésium. — de calcium	0,046
Bromure et iodure	tr.
Sulfate de chaux	0,040
— de soude	0,134
— de potasse	tr.
Carbonate de chaux	0,197
— de magnésie	0,049
Alumine	tr.
Oxyde de fer	0,006
— de manganèse	0,002
Silice	0,046
Barégine	0,034
Eau	999,440
	1000,000

(1) Source supérieure. — (2) Source infér...

(Abbene, *Revue sc. et ind.*, mars 1848, p. ...

Eaux minérales de Propiac (V... 1000 grammes.

Carbonate de chaux
Sulfate de chaux
— de magnésie et de soude
Chlorure de magnésium
— de sodium
Alumine
Silice avec traces d'oxyde de fer.
Matière organique et perte

(O. Henry, *Journ. de Pharm.*, t. XXIII, ...

Eaux minérales de Provins. 8 litr...

Carbonate de chaux
Fer oxydé
Magnésie
Manganèse
Silice
Sel marin
Muriate de chaux
Matières grasses
Acide carbonique (environ)

(Vauquelin et Thénard, *Ann. de Ch.*, p. 19)

LES DE PRUSSA (Asie Mineure).
cette eau.

	Grains.
aux	1
oude	5
odium	8
magnésium	3
chaux	1
soude	2
ctive	1 ½
	Pouc. cub.
ique	½
ulfuré	1

ES DE PULLNA. 16 onces.

	Grains.
tasse	82,720
ude	10,125
ignésie	96,975
nagnésium	19,120
magnésie	2,280
nagnésium	0,588
ignésie	4,602
née à un acide organ.	4,640
magnésie	0,290
chaux	0,760
aux	0,800
de de fer	tr.
	222,900

. d'Erdmann, t. X, p. 193.)

ES DE RENNES (département de
ix dites du Rainfort. 40 kilogr.

	Décim. cub.
rbonique	2
	Gr.
agnésie	26,6
aux	5,0
ude	2,5
ux	11,0
magnésie	9,5
chaux	8,2
fer	4,5
ceuse	0,3
	0,4
	68,0

Ch., t. XCIII, p. 213.)

ES DE RENNES. E. du Cercle.

	Centim. cub.
bonique	17
de magnésie	8
A reporter	8

R

Sulfate de magnésie	
— de chaux	
Carbonate de chaux	
— de magnésie	
— de fer	
Silice et perte	

EAUX MINÉRALES DE RENNES.

Muriate de chaux	
— de soude	
Sulfate de magnésie	
— de chaux	
Carbonate de magnésie	
— de chaux	
— de fer	
Perte	

EAUX MINÉRALES DE RENNES.
la Reine.

Muriate de magnésie	
— de chaux	
— de soude	
Sulfate de chaux	
Carbonate de magnésie	
— de chaux	
— de fer	
Perte	

(JULIA et REBOULH, *Ann. de Ch.*, t.

EAUX MINÉRALES DE RENNES
doux, dit *des ladres*.

Gaz hydrogène sulfuré	
Muriate de chaux	
— de magnésie	
— de soude	
Sulfate de chaux	
Carbonate de chaux	
— de magnésie	
— de fer	
Silice	
Perte	

(JULIA et REBOULH, *Ann. de Ch.*, t.

Eaux minérales de Rennes (Aude). 1 litre.

	(1) Gram.	(2) Gram.	(3) Gram.	(4) Gram.	(5) Gram.
Acide carbonique	0,162	0,148	0,155	indét.	indét.
Acide hydrosulfurique	»	»	traces.	»	»
Carbonate de chaux	0,250	0,140	0,120	0,140	0,060
— de magnésie	0,070	0,030	0,100	0,070	
Chlorure de sodium	0,071	0,181	0,185	0,060	0,050
— de magnésium	0,280	0,244	0,320	0,150	0,140
— de potassium	traces.	traces.	traces.	indét.	indét.
Sulfate de soude et de magnésie	0,090	0,120	0,200	0,120	0,100
— de chaux	0,162	0,180	0,170	0,025	0,084
— de fer	»	»	»	»	0,015
Silice, Alumine, Phosphate d'alumine ou de chaux	0,049	0,037	0,040	0,050	0,017
Oxyde de fer carbonaté et sans doute crénaté	0,031	0,002	0,006	0,003	0,002
Manganèse	traces.	»	»	»	»
Matière organique	0,040	0,002	0,020	0,030	bitumineuse.

(1) Bain fort température ..... 51° centigr.
(2) Bain doux ..... 40° —
(3) Bains de la Reine ..... 41° — Eau un peu sulfureuse.
(4) Bain du Pont ..... 12° —
(5) Bain du Cercle ..... 12° — Odeur particulière.
(6) Rivière de Selta.

(O. Henry, *Journ. de Pharm.*, t. XXV, p. 700.)

Eau minérale de Rieumajou.

Elle renferme pour 1 litre :

Acide carbonique libre	0,739
Carbonate de chaux	0,770
— de soude	0,214
— de magnésie	0,060
Silice	0,071
Oxyde de fer avec trace d'alumine	0,031
Sulfate de soude	0,029
Chlorure de sodium	0,007
Matière organique et perte	0,048

(Mialhe, *R. sc. et ind.*, 2e série, t. XIV, p. 42.)

Eau minérale de Rieumajou. 100 grammes de cette eau.

Acide carbonique libre.	⅔ de volume.
Carbonates de chaux	0,714
— de magnésie	0,056
— de soude	0,182
— de potasse	0,004
— de fer	0,042
Silicate de soude	0,060
Sulfate de soude et de chaux	0,030
Chlorure de sodium	0,007
Alumine, ox. de fer (en suspension).	0,031
Matière organique	tr.

(Henry, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 284.)

Eaux minérales de Rippolsdan.

	(1)	(2)
Sulfate de soude.	12,477	9,80
— de potasse..	0,511	0,226
— de magnésie.	0,380	1,827
— de chaux....	0,846	0,833
Carbon. de chaux.	11,183	0,540
— de magn.	0,241	0,250
— ferreux..	0,403	0,265
Alumine	0,095	0,084
Silice.....	0,518	0,434
Chlor. de magnésium.....	0,795	0,749
Acide carb. libre.	28,809	25,603

(1) Source de Joseph. — (2) Source de — (3) Source de Léopold.

(Will, *R. sc. et ind.*, 2e série, t. XIV, p. 4

Eaux minérales de Rocester.

	Onces
Acide carbonique	72
Carbonate de chaux	»
— de magnésie	»
— de fer	»
Sulfate de magnésie	»

(Henning, *Ann. de Ch.*, t. XII, p. 159.)

INÉRALES DE ROISDORFF. Quatre litres.

	Litres.
ide carbonique	2,3356
	Gram.
e de soude	4, 266
de chaux	0, 337
de soude	1, 163
de chaux	0, 217
ate de soude	3, 541
de chaux	0, 326
de magnésie	2, 809
	0, 043

s PÉTAZZI, *Ann. de Ch.*, t. LXXXVII, p. 169.)

ÉRALES DE ROUEN.

faubourg Saint-Sever.

	Gr.
de sodium	1,4835000
de calcium	0,7335000
de magnésium	0,1046395
le chaux	0,0260000
te de chaux	0,0111950
	0,0060000
organique azotée	0,0140000
	0,0271655
	2,4660000

Acad. de Rouen, 1839, p. 93.)

ÉRALES DE ROUZAT (Puy-de-Dôme).

ate de soude	0,93
de potasse	0,01
de chaux et de magn.	0,61
e chaux	0,25
e soude	0,70
de sodium	0,32
e soude	0,21
fer et matières organiques.	0,03
	996,94
	100,00

le l'Académie de médecine, t. XI, p. 42.)

ÉRALES DE SAIL-LE-CHATEAU-NO-

ite de chaux	0,190
de magnésie	0,039
de soude	0,030
de potasse	0,021
chaux et de soude	0,030
sodium et de potassium	0,220
soude et de potasse	0,285
manganèse	0,020
fer / ganique	tr.
	999,145
	999,980

nuaire de Millon et Reiset, 1846, p. 357.)

EAUX MINÉRALES DE SAIL-SOUS-COUZAU (Loire).

Bicarbonate de chaux	0,589
— de magnésie	0,511
— de soude (anhydre)	0,527
— de potasse (*Id.*)	0,237
— de strontiane	tr. sens.
— de protoxyde de fer et un peu de manganèse	0,008
Bicarbonate de lithine	tr.
Sulfate de soude (anhydre)	0,140
— de chaux (*Id*).	0,012
Silicate de soude / — de chaux et d'alumine / Chlorure de sodium / — de potassium	0,120
— de magnésium	0,030
Eau	997,826
	1000,000

(HENRY, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1845, p. 219.)

EAUX MINÉRALES DE SAINT-ALLYRE. 1 litre.

	Grains.
Acide carbonique libre	7,60
Carbonate de chaux	20,50
— de magnésie	6,66
— de soude	13,38
Muriate de soude	14,26
Oxyde de fer	0,50
Sulfate de soude et matière bitumin.	tr.
	62,90

(VAUQUELIN.)

EAUX MINÉRALES DE SAINT-ALLYRE. 1 litre.

Acide carbonique libre.	»	1,1070
Carbonate de chaux	1,6342	4,6400
— de magnésie.	0,3856	
— de soude	0,4886	
— de fer	0,1410	
Sulfate de soude	0,2895	
Chlorure de sodium	1,2519	
Silice	0,3900	
Mat. organiq. non azotée.	0,0130	
Phosphate de mangan. / Carbonate de potasse. / Crénate et apocrénate de fer	0,0462	
Eau	»	993,953
		1000,000

(GIRARDIN, *Journ. de Pharm.*, t. XXII, p. 261.)

EAUX THERMALES DE SAINT-AMAND.

Acide carbonique	0,0
Hydrogène sulfuré	0,0
Eau	55,0
Matière extractive	1,2
— végéto-animale	6,8
A reporter	63,1

Report....	63,143
Carbonate de chaux.....	1,569
— de magnésie.....	0,468
Fer.....	1,450
Soufre.....	0,200
Silice.....	30,405
Perte.....	2,765
	100,000

(PALLAS, *Journ. de Pharm.*, t. IX, p. 420.)

EAUX MINÉRALES DE SAINT-FÉLIX DE BAGNÈRES, près Coudat, département du Lot. 4 livres 10 onces d'eau évaporées ont donné un résidu salin de 113 grains, ainsi composé :

	Grains.
Muriate de magnésie.....	6
Sulfate de magnésie.....	41
— de chaux.....	36
Carbonate de chaux.....	20
— de fer.....	1,5
Matière grasse.....	1
Perte.....	8
	113

Acide carbonique gazeux.....	un peu.
— hydrosulfurique.....	très-peu.

(VERGNE, *Ann. de Ch.*, t. LXXIII, p. 77.)

EAUX MINÉRALES DE SAINT-GALMIER.

Bicarbonate de chaux.....	1,020
— de magnésie.....	0,420
— de soude.....	0,560
— de potasse.....	0,020
— de strontiane.....	trace.
Sulfates de soude et de chaux.....	0,200
Chlorure de sodium.....	0,480
— de magnésium.....	
— de calcium.....	
Nitrate alcalin.....	0,055
Silicate d'alumine.....	0,134
Fer et matière organique.....	trace.

(O. HENRY, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 195.)

EAUX MINÉRALES DE SAINT-GALMIER (Loire).

Bicarbonate de chaux.....	0,93
— de magnésie.....	»
— de soude.....	0,34
— de strontiane.....	traces.
— de potasse.....	0,01
Sulfates de chaux et de soude.....	0,31
Chlorure de sodium.....	0,43
Nitrate alcalin.....	0,06
Silice, alumine.....	0,02
Oxyde de fer et matière organique.	traces.
Eau pure.....	997,90
	1000,00

(O. HENRY, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p 300.)

EAUX MINÉRALES DE LA FONTAINE S
près de Turin (Piémont). Par p

Gaz hydrogène sulfuré.....	
— acide carbonique.....	
Air atmosphérique.....	
Soufre.....	
Carbonate de soude.....	
Muriate de soude.....	
Carbonate de chaux.....	
Sulfate de soude.....	
Terre silicée.....	

(DE BRÉZÉ, *Ann. de Ch.*, t. IV, p. 167

EAUX MINÉRALES DE SAINT-HONO

Acide hydrosulfurique.....	tr
Azote avec un peu d'oxygène.	
Acide carbonique... portion t	
Carbonate de soude anhydre...	
— de chaux et de magnésie...	
Chlorure de sodium.....	
— de potassium.....	
Sulfate de soude anhydre.....	
Silice et alumine.....	
Oxyde de fer.....	
Matière organique brune amère	
— floconneuse azotée (barégin	
Eau pure.....	

(O. HENRY, *Journ. de Pharm.*, t. XX

EAUX MINÉRALES DE SAINT-LAUR

1000 grammes.

Sulfate de chaux.....	
— de magnésie.....	
— de soude.....	
— de potasse.....	
— de strontiane.....	
Carbonate ferreux.....	
— magnésique.....	
— calcique.....	
Chlorure de potassium.....	
Iodure de potassium.....	
Silice.....	
Alumine.....	
Phosphate.....	
Nitrate.....	
Sel d'ammoniaque.....	
Glairine.....	quan

(E. KOPP, *Journ. de Pharm. et de* 1846.)

ALES DE SAINT-MARD (départe- Seine-et-Marne). 3 litres.

	Centigr.
rate de magnésie .... de chaux.....	30
de chaux.....	89
chaux.....	1,20
géto-animale.....	11

DER et CHEVALLIER. *Journ. de Pharm.*

RALES DE SAINT-NECTAIRE. Pre- urce. 1000 grammes.

	L.
.....	0.02
onique libre réellement.	0.61
e soude.....	4.530
te de soude.....	0,918
soude.....	0.010
te de magnésie.....	0.780
.....	0.117
.....	0.003
fer carbonaté.....	0.005
ganique inappréciée.....	»
.....	0.154
	6,547

IRALES DE SAINT-NECTAIRE. source.

de quelques traces d'oxy-

	L
.....	0,017
onique.....	0,978
soude.....	3.530
de soude, représenté par le soude calciné.....	1,858
ganique d'une odeur sulfu- mêlée au sel marin.....	0,066
onate de magnésie.	0,657
t une partie était en lames ses.....	0.135
les traces.....	0,040
fer.....	0,100
iq. insolub., unie au résidu.	0,055
.....	0,123
	6,534

théorie, on aurait :

	L.
.....	0,017
onique libre.....	0,027
soude.....	3,530
e de soude.....	2,698
ganique brune soluble....	»
e de magnésie.....	0,995
.....	0,135
.....	0,040
nate de fer.....	0,100
ganique insoluble	0,055
.....	0,123
	6,646

HENRY père et fils, *Journ. de Pharm.*, février 1827, p. 97.)

EAUX MINÉRALES DE SAINT-SAUVEUR.

Sulfure de sodium.....	0.025360
Sulfate de soude.....	0.038650
Chlorure de sodium.....	0.075588
Silice.....	0.050710
Chaux.....	0.001847
Magnésie.....	0.000242
Soude caustique.....	0.005201
	0.195638

(LEDOUCHARP. *Ann. des Mines*. 1834.)

EAUX MINÉRALES DE SAINT-SAUVEUR, près de Barèges. 2 myriagrammes.

Muriate de magnésie desséché.....	3.0
— de soude.....	9.0
Sulfate de magnésie.....	22.0
— de chaux.....	38.0
Carbonate de chaux..	9.5
Soufre.....	3.5
Silice.....	2.0
Perte.....	5.0

1 kilogramme de cette eau renferme en outre :

Hydrogène sulfuré.....	7 pouces cubes.
Acide carbonique.....	4,5

(POCHIER, *Ann. de Ch.*, t. XCII, p. 24.)

EAUX MINÉRALES DE SALIES (Basses-Pyrénées).

Chlorure de soude.....	92,05
— de magnésie	3,00
Sulfate de soude.....	4,00
— de chaux..... ..	0,95
	100,00

(POMIER, *Journ. de Pharm.*, t. XI, p. 256.)

EAUX MINÉRALES DE SALINS, près Moutiers en Tarantaise. 1 litre.

Acide carbonique libre.....	0,68
Carbonate de fer.....	0,15
— de chaux	0,75
Sulfate de chaux.....	2,40
— de magnésie.....	0,52
— de soude.....	0,98
Muriate de soude	10,22
— de magnésie.....	0,30
— de fer.....	0,04
Bromure de sodium et de magnésium.	quantité inapp.

(BERTHIER, *Journ. de Pharm.*, t. XXIV, p. 644.)

EAUX SALÉES DE SALZDETFURTH (Hanovre).

Acide carbonique	0,07
Carbonate de chaux	0,16
— de magnésie	traces.
Chlorure de sodium	57,79
— de magnésium	2,18
Sulfate de chaux	4,97
— de potasse	0,35
Silice	traces.
Bromure de magnésium	0,04
Résine	0,04
Chlorure d'aluminium	traces.
Eau	934,38

(STIEREN, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 304.)

EAUX SALÉES DE SALZHAUSEN.

Matières fixes.

Chlorure de sodium	94,33000
— de calcium	0,87000
— de magnésium	8,00000
Carbonate de chaux	5,67000
Sulfate de chaux	8,03000
— de fer	0,16000
Silice	0,11000
Bromure de sodium	0,00334
Chlorure de lithium Phosphate d'alumine Acide crénique — apocrénique Matière organique	traces.

Matières volatiles.

Acide carbonique libre	2,71000
	119,88334

(LIEBIG, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1845, p. 220.)

EAUX MINÉRALES DE SALZSCHLART.

Matières fixes.

Chlorure de sodium	10,1163
— de magnésium	1,0896
Iodure de magnésium	0,0049
Bromure de magnésium	0,0047
Sulfate de potasse	0,1602
— de soude	0,1521
— de chaux	0,5733
Carbonate de chaux	0,6533
— de magnésie	0,0085
— protoxyde de fer	0,0096
Acide silicique	0,0114
Chlorure de lithium Phosphate de chaux Carbonate de protoxyde — de manganèse Acide crénique — apocrénique Matières extractives	traces.
A reporter...	12,7839

Report

Matières volatiles.

Acide carbonique	
Chlorure d'ammonium	

(FRÉSÉNIUS et WILL, *Annuaire* de M 1846, p. 359.)

EAUX MINÉRALES DE SANTENAI (de la Côte-d'Or). 1 litre.

Hydrochlorate de chaux	
— de magnésie	
Chlorure de sodium	
Sulfate de soude sec	
Carbonate de chaux	
Sulfate de chaux	
Matière animale, perte	

(MASSON-FOUR, *Journ. de Pharm.*, t.

EAUX MINÉRALES DE SAUBUSSE.

Muriate de magnésie	
— de soude	
— de chaux	
Sulfate de chaux	
Substance savonneuse, glutineuse, jaunâtre, attirant l'humidité de l'air	

(J. THORE et P. MEYRAC, *Journ. des* bre 1808, p. 471.)

EAUX MINÉRALES DE SAXON (Val

1000 parties d'eau.

Gaz azote non dissous, acid carbonique	
Substances salines, bicarbonat de potasse	
Bicarbonate de magnésie	
Sulfate de magnésie	
— de chaux	
— de soude	
Chlorure de sodium	
Silicate d'alumine	
Phosphate de chaux	
Nitrate de chaux	
Oxyde de fer	
Substance organique, glairine	

(MORIN, *Journ. de Pharm.*, 3e série,

REPMAKERSHAVEN, près de la Bier-

l'eau renferment :

chaux	0,36
magnésie	0,54
le calcium	0,03
e sodium	0,25
de chaux	0,65
de magnésie	0,87
.....	0,23
.....	0,32
ganique	0,25
de protoxyde de fer	tr.
ique, sels ammoniacaux	tr.

nnuaire de Millon et Reiset, 1848, p. 188.)

RALES DE SÉGRAY (Loiret).

	Grammes.	
onique libre	0,161	
te de chaux	0,244	
de magnésie	0,065	
terreux	0,008	
le magnésium.		
le sodium	0,025	
e calcium		0,544
magnésie	0,046	
chaux	0,012	
lumine	0,027	
ganique non azo-ne)	0,046	
.....	999,456	

J. de Pharm., t. XXV, p. 627.)

: DE SEIDSCHUTZ, en Bohême.

es contiennent :

potasse	0,5334
soude	6,4940
chaux	1,3122
magnésie	10,9592
magnésie	3,2778
le magnésium	0,2825
e magnésie	0,1389
de magnésie	0,6492
ique	0,0047
ode, fluor, ammoniaque es métalliques	traces.
	23,6519

: DE SEIDSCHUTZ.

potasse	0,0063724
soude	0,0305940
Sulfate de strontiane	0,0000599
— de chaux	0,0009596
Nitrate de magnésie	0,0133810
Hydrochlorate de magnésie	0,0022742
Carbonate de chaux	0,0008362
— de magnésie	0,0014297
Oxyde de fer et de manganèse	0,0000221
Phosphate basique de chaux	0,0000208
— d'alumine	0,0000156
Silice	0,0001562

(BERZELIUS, *Ann. de Pogg*, t. LI, p. 148.)

EAUX MINÉRALES DE SELTZ. 1 pinte anglaise.

Acide carbonique	17,0	pouces.
Hydrochlorate de chaux	3,3	grains.
— de magnésie	5,0	
— de soude	7,8	
Carbonate de soude	4,0	
Hydrochlorate de soude	17,5	

(BERGMANN, *Ann. de Ch.*, t. XCVI, p. 280.)

EAUX MINÉRALES DE SERMAIZE.

Acide carbonique libre	inappréciable.
Azote et oxygène	indéterminé.
Bicarbonate de chaux	0,48
— de strontiane	0,02
— de magnésie	0,50
— ferreux	»
Chlorure de magnésium	0,01
Sulfate de magnésie	0,70
— de soude	0,04
— de chaux	0,08
Silice	0,01
Phosphate d'alumine	traces.
Matière organique	0,19

(CALLOUD, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 298 et 299.)

EAUX MINÉRALES DE SIRADAU (Hautes-Pyrénées). 1000 grammes.

	(a)	(b)
Acide carbonique libre	peu	0,021
Bicarbonates de chaux et de magnésie	2,150	0,152
Chlorure de calcium	0,050	0,050
— de magnésium		
— alcalins		
Sulfate de chaux	1,003	1,480
— de magnésie et de soude	0,250	0,218
Silice, oxyde de fer et matière organique	0,020	traces.

(a) HENRY. — (b) FILHOL.

(*Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 281.)

Eaux minérales de Soden.

Chlorure de sodium	0,652736
— de potassium	0,008340
Sulfate de magnésie	0,083781
— de chaux	0,002444
Carbonate de chaux	0,065098
— de magnésie	0,041264
— de fer	0,002007
Alumine	0,000298
Silice	0,002383
Traces de brôme, de lithine, d'acides crénique et apocrénique.	»
Acide carbonique libre	0,296280

(J. Liebig, *Ann. der Pharm.*, t. XXXI, p. 61.)

Eaux minérales de Soultz-les-Bains (Bas-Rhin).

Carbonate de chaux	0,405
Silice gélatineuse	0,060
Peroxyde de fer	0,549
Oxyde de manganèse	0,040
Acide phosphorique	0,090
Eau combinée	0,246
	1,000

(*Ann. des Mines*, p. 310.)

Eaux minérales de Soultz-les-Bains.

Acide carbonique libre	0,036
Bicarbonate de chaux	0,434
Sulfate de chaux	0,278
— de soude	0,267
— de magnésie	0,200
Chlorure de sodium	3,489
Bromure de potassium	0,009
Iodure	0,004
Silice	0,004
Traces d'acide phosphorique, d'oxyde de fer et de matières organiques	traces
	4,418

(Kopp, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1845, p. 221.)

Eaux minérales de Tarasp.

Protoxyde de fer.	0,0144	0,0147	0,0134
Chaux	0,9444	0,9038	0,8992
Magnésie	0,3525	0,3404	0,2857
Potasse	0,2218	0,2634	0,1641
Soude	5,0686	5,1351	5,0513
Acide carboniq.	7,3680	7,4010	6,9548
— sulfurique.	1,4345	1,4332	1,3338
— chlorhydr.	2,4849	2,4577	2,2796
Protox. de mang.			
Acide iodhydriq.			
— bromhydriq.	tr.		
— silicique			
Matières organ.			

(Kopp.)

Eaux thermales de l'île de Téné

grammes.

Chlorure de sodium	
— de calcium	
— de magnésium	
Sulfate de soude	
— de chaux	
— de magnésie	
Iodure	
Bromure de magnésium	

Eaux thermales de l'île de

500 grammes.

Chlorure de sodium	
— de calcium et de magnésiu	
Sulfate de soude et de chaux	
— de magnésie	
Iodures	
Bromure de magnésium	

Eaux minérales de Thuren à Ko

24 livres.

Acide carbonique.	184 pouces cub
Oxyde de fer	
Sulfate de soude	
Muriate de soude	
Magnésie	
Hydrochlorate d'ammoniaque	
Bitume	
Sulfate de chaux	
Carbonate de chaux	

(Hagen, *Ann. de Ch.*, t. XI, p. 202.)

Eaux minérales du Steinbad, i

100 parties d'eau contiennent e solides.

Sulfate de soude	
Carbonate de soude	
Muriate de soude	
Carbonate de chaux	
Silice	
Oxyde de fer	
Extractif	

(Ambrozzi, *Ann. de Ch. et de Ph.*, p. 396.)

Eaux minérales de Toeplitz.

Sulfate de potasse	
— de soude	
Muriate de soude	
Carbonate de soude	
Phosphate de soude	

chaux	0,062
magnésie	0,037
..... } ıte d'alumine	0,003
.....	0,042

Inn. de Ch. et de Ph., t. XXVIII,

.ES DE TOEPLITZ.

ns contiennent 269,5 grains de crète, savoir :

	Grains.
: soude cristallisé	132,05
ude	28,05
oude	61,03
: chaux	16,05
fer	3,25
.....	15,00

: *Ch.*, t. XXVII, p. 95.)

LES DE TERCIS.

	Gros.	Grains.
oude	5	40
ıagnésie	0	36
: magnésie	6	16
ıaux	0	4
: chaux	0	8
.....	0	2
:rreuse, non soluble, able	0	6
	6	40

RAC, *Journ. des Mines*, décembre 1808,

LES DE TERRIÈRE-LES-BOULIÈS

	Grammes.
ı. lib., 1 lit. ⅛ environ.	2,294
: chaux et de magnés.	0,402
: soude anhydre	0,471
: protoxyde de fer	0,004
: strontiane	»
magnésium	0,055
ıagnésie } ›ude anhydre }	0,185
ine et phosphate	0,040
ınique brune géine et e	0,060
.....	996,492
	1000,000

urn. de Pharm., t. XXV, p. 626.)

EAUX MINÉRALES DE TONGRES.

Première fontaine. 184,320 parties d'eau contiennent 55 parties de résidu salin ainsi composé :

	Part.
Carbonate de fer	21
— de magnésie	31
Perte	3
	55

Deuxième fontaine. 184,320 parties d'eau contiennent 59 parties de matière saline ainsi composée :

	Part.
Carbonate de fer	27
— de magnésie	28
Perte	4
	59

(PAYSSÉ, *Ann. de Ch*, t. XXXVI, p. 177.)

EAU MINÉRALE DE TONGRES (Belgique). 500 grammes contiennent :

Carbonate de chaux	0,540
— de magnésie	0,137
— de soude	0,097
Sulfate de potasse	0,096
Chlorure de sodium	0,945
Sesquioxyde de fer	0,030
Alumine	0,040
Phosphate de soude	0,005
Acide crénique	0,020
Matière organique	0,070

(LAMINNE, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 284.)

EAUX MINÉRALES DE TRESCORE. 100 livres.

	Pouc. cub.
Gaz acide carbonique	74,25
Gaz hydrogène sulfuré	66,75
Substances gazeuses	141,00

	Grains.
Muriate de magnésie	20
— de soude	600
Carbonate de fer	4
— de magnésie	30
— de chaux	170
Sulfate de magnésie	133
Silice	8
Substances salines	965

100 grains de boue épuisés par l'eau et desséchés contiennent :

Carbonate de chaux	23
Silice	41
Oxyde de fer noir	17
Alumine	18
Perte	1
	100

(HEMANI, *Ann. de Ch.*, t. LXXXIX, p. 103.)

EAUX MINÉRALES D'UEBERLINGEN. 1 livre.

	Gr.
Carbonate de protoxyde de fer....	0,43424
— — manganèse.	0,03936
Sous-carbonate de soude.....	0,14600
Sulfate de soude.....	0,39000
Chlorure de sodium.....	0,30280
Hydrochlorate de magnésie.....	0,49920
Matière azotée.....	0,32600
Carbonate de chaux.....	0,88520
— de magnésie.....	0,50600
Alumine.....	0,06000
Silice.....	0,32000
	3,60880

(HERBERGER, *Inst.*, 1834.)

EAU MINÉRALE D'UNNA.

Chlorure de calcium.....	21,7780
— de magnésium.....	8,8620
Bromure de —	0,1428
Iodure de —	0,0230
Sel marin.....	2,2130
Chlorure de potassium.....	tr.
Sulfate de chaux.....	1,0530
Manganèse, lithine et ammoniaque.	tr.
	34,0918

(LIEBIG, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 313.)

EAUX MINÉRALES D'USSAT, dans le département de l'Ariége, près de Tarascon.

250 grammes d'eau des bains contiennent :

Acide carbonique libre... 40 $\frac{1}{16}$ pouc. cub.
Et un résidu d'évaporation de 11 grammes ainsi composé :

Muriate de magnésie.....	0,42
Sulfate de magnésie.....	3,38
Carbonate de magnésie.....	0,12
— de chaux.....	3,28
Sulfate de chaux.....	3,75
Perte.....	0,05
	11,00

L'eau des fontaines renferme :

Acide carbonique libre (un peu moins que ci-dessus).

Muriate de magnésie.....	0,41
Sulfate de magnésie.....	3,40
Carbonate de magnésie.....	0,06
— de chaux.....	3,20
Sulfate de chaux.....	3,42
Perte.....	0,06
	10,55

Le sédiment déposé au fond des c
tient :

Alumine.....
Carbonate de chaux.....
Sulfate de chaux.....
Fer oxydé ou carbonaté.....
Silice.....

(FIGUIER, *Ann. de Ch.*, t. LXXIV, p. 213.)

EAUX FERRUGINEUSES DE VALMONT.

1 litre.

Acide carbonique libre à plus de 15
et sous la pression de 0 mèt. 76.
Chlorure de potassium.....
— de sodium.....
— de magnésium.....
— de calcium.....
Nitrate de chaux.....
Sulfate de chaux.....
— de potasse.....
Carbonate de magnésie.....
— de chaux,.....
— d'ammoniaque.....
— de protoxyde de fer....
Oxyde de cuivre.....
Silice.....
Matière organique colorée en jaun

(MARCHAND, *Annuaire* de Millon et Re
p. 282.)

EAUX MINÉRALES DE VALS. Source C

Produits gazeux.

Acide carbonique libre.....
Air atmosphérique.....

Produits solides.

Acide silicique.....
Alumine.....
Bicarbonate de chaux.....
— de magnésie.....
— de strontiane.....
— de fer.....
— de manganèse.....
— de soude.....
Sulfate de soude.....
Chlorure sodique.....
— potassique.....

(DUPASQUIER, *Journ. de Pharm. et de*
p. 345.)

S DE VALS. Source la Mar-

	(1)	(2)
eneut.	0,007157	0,009704
de...	0,000460	0,000460
e...	0,000053	0,000120
iaux.	0,000480	0,000480
agn.	0,000425	0,000425
....	0,000416	0,000416
....	0,000015	0,000015
	0,007806	0,010417

— (2) Sels cristallisés.

e Ch. et de Ph., t. XXIV, p. 238.)

DU LAC DE VAN.

ium.....	0,938
.....	0,333
se	0,055
de soude.....	0,861
de magnésie.....	0,055
.....	0,018
.....	tr.
.....	97,740
	100,000

nnuaire de Millon et Reiset, 1847,

DE VIC-SUR-CERRE (Cantal).

	Grammes.
ie libre.....	0,874
oude anhydre....	2,135
A reporter.....	3,009

Report.....	3,009
Bicarbonate de chaux.....	0,725
— de magnésie.....	0,375
— de strontiane.....	sensib.
— de protoxyde de fer..	0,004
Chlorure de sodium.....	1,550
— de potassium.....	0,002
Bromure alcalin.....	0,003
Sulfate de soude anhydre.....	0,720
— de chaux anhydre.....	0,028
Phosphate de soude.....	0,020
Silice et alumine.....	0,036
Crénate de fer.....	0,030
— de chaux et de soude....	tr.
Eau pure.....	993,504
	1000,000
Substances fixes.....	5,623

(O. HENRY, *Journ. de Pharm.*, t. XXV, p. 625.)

EAUX MINÉRALES DE VICHY.

Acide carbonique.....	0,002268
Sous-carbonate de soude.....	0,003813
Sel marin.....	0,000558
Sulfate de soude.....	0,000279
Carbonate de chaux.....	0,000285
— de magnésie.....	0,000045
Silice.....	0,000045
Peroxyde de fer.....	0,000006

(BERTHIER et PUVIS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVI, p. 439.)

DE VICHY.

ie libre..	0,234	0,272	0,310	0,504
soude.....	4,900	4,840	4,700	4,137
potasse.....	trac.	»	»	»
chaux.....	0,107	0,094	0,445	0,277
magnésie.....	0,065	0,057	0,408	0,210
strontiane..... / lithine.....	trac.	»	»	»
.....	0,469	0,410	0,244	0,170
se.....	0,020	0,004	0,020	0,020
ium.....	0,538	0,500	0,295	0,358
assium.....	0,004	0,003	0,004	0,022
re alcalin.....	trac.	»	»	»
trate.....	»	»	»	»
e.....	0,400	0,340	0,276	0,120
ne.....	0,250	0,233	0,070	»
se.....	0,004	0,004	0,004	0,004
	6,754	6,482	6,860	5,315

ind. de mars 1848, p. 394.)

Eaux minérales de Vichy. Sel qui tapisse l'intérieur des bâtiments destinés aux bains de Vichy. 1 quintal contient :

	Livr.	Onces.	Gros	Grains
Carbonate de soude.	84	5	2	48
Nitrate de potasse..	7	8	7	8
Sulfate de potasse...	2	12	3	40
Carbonate de chaux.	1	»	»	»
Sable et détritus de briques.....	4	5	2	48

(Pissis fils, *Ann. de Ch.*, t. XV, p. 328)

Eaux sulfureuses de Weilbach. 1 litre.

Hydrogène sulfuré.....	0,0030
Acide carbonique libre.....	0,5360
Chlorure sodique.....	26,88
— potassique.....	4.33
Sulfate sodique.....	5,16
Carbonate sodique.....	31,11
— magnésique.....	5,84
— calcique.....	24,30
Silice.....	1,62
	99,24

(Amsler, *Ann. de Ch. et de Pharm.*, 1845.)

Eaux minérales de Weissenbourg..

L'eau contient sur 10 litres :

Sulfate de chaux.....	10,188
— de magnésie.....	3,163
— de strontiane.....	0,142
— de soude.....	0,375
— de potasse.....	0,179
Phosphate de chaux.....	0,092
Carbonate de chaux.....	0,524
— de magnésie.....	0,398
Chlorure sodique.....	0,069
Silicate.....	0,140
Silice.....	0,209
Oxyde de fer.....	0,018
Sel de lithine et d'iodures.....	trac.

(Fellenberg, *R. sc. et ind.*, 2e série, t. XIV, p. 41.)

Eau salée de Werl en Westphalie.

Carbonate de chaux.....	1,010
— de magnésie.....	0,155
— ferreux.....	0,186
Chlorure calcique.....	2,527
— magnésique.....	1,345
— potassique.....	0,022
— sodique.....	65,183
A reporter..	70,428

Report....	
Sulfate de chaux.....	
Silice.....	
Alumine.....	
Acide carbonique.....	

(Dancke, *R. sc. et ind.* de mars 1848, p. 1

Eaux minérales de Wiesbaden. 1

Acide carbonique.....	3
— muriatique.....	24
— sulfurique.....	0
— silicique.....	0
Chaux.....	3
Magnésie.....	0
Soude.....	23
Potasse.....	(
Argile.....	(
Oxyde de fer.....	(
Extrait organique.....	

(Kastner, *Journ. de Pharm.*, mars 18

Eau de Wilbad. 1 livre.

Acide carbonique.....	
Azote.....	
Oxygène.....	
Carbonate de chaux.....	
— de magnésie.....	
— de fer.....	
Hydrochlorate de chaux.....	
— de magnésie....	
— de soude.....	
Sulfate de potasse.....	
Humate d'alumine (humus saure nerde).....	
Silice.....	
Matières résineuses.....	

(Salzer, *Journ. de Pharm.*, t. XV, p.

Eaux minérales de Wildegg, (govie.

Chlorure de sodium.....	
— de magnésium.....	
— de calcium.....	
Iodure de sodium.....	
Bicarbonate de chaux.....	
Sulfate de soude.....	
Brôme et carbonate de fer.....	

(Brunner, *Bibl.* de Genève, t. XXIII, p

ES DE WILDOGG.

	Grains.
ium	0,156
agnésium	0,159
agnésium	9,901
odium	73,646
otassium	0,128
monium	0,097
de	2,022
et carbon. de chaux	13,012
magnésie	0,152
haux et de magnésie	0,200
un peu d'ox. de fer.	0,040
que libre	1,420

nnuaire de Millon et Reiset, 1847,

S DE LA VALLÉE DE WILDUNG,
l.

de la ville donne par quintal

	Grains.
neuse	6,0
	78,0
de et de chaux	164,0
haux	340,0
agnésie	300,0
	36,5
	23,0
	947,5

de 24 à 26 pouces cubiques
ue.

de la vallée donne par quin-

	Grains.
ieuse	6,25
	12,50
e	34,75
	50,00
haux	271,50
agnésie	221,50
	42,75
	639,25

Il s'est dégagé 42 à 50 pouces cubiques d'acide carbonique.

3° L'eau de la source salée contient par quintal:

	Grains.
Matière bitumineuse	25
Sel commun	672
Sulfate de soude	80
Carbonate de soude	680
Sulfate de chaux	788
Carbonate de chaux	620
Fer	25
Silice	48
	2938

Il s'est dégagé 48 à 60 pouces cubiques d'acide carbonique.

(STUCKE, *Ann. de Ch.*, t. XII, p. 330.)

EAU DE WYNHAVEN, près de Posthornsteeg. 2 livres.

Sulfate de chaux	0,42
— de magnésie	0,54
Chlorure de calcium	0,06
— de sodium	0,14
Carbonate de chaux	0,69
— de magnésie	1,09
— de protoxyde de fer	0,03
Alumine	0,11
Silice	0,10
Matière organique	0,10
Potasse, sels ammoniacaux Acide crénique	tr.

(MULLER, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 188.)

EAUX MINÉRALES DES ENVIRONS DE ZWICKAU.

Chlorure sodique	14,884
— calcique	6,290
— magnésique	3,123
— potassique	0,180
— barytique	0,031
— strontique	0,040
Carbonate calcique	0,350
— ferreux	0,151
— manganeux	0,012
Phosphate calcique	0,024
Acide silicique	0,017
Alumine	0,014
	25,116

(KERSTEN, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1847.)

Eaux minérales d'Aix en Provence (*). 1 litre.

	(1)	(2)
Carbonate de chaux.....	0,1072	0,2446
— de magnésie..	0,0448	0,1080
Chlorure de sodium.....	0,0073	0,0070
— de magnésium .	0,0420	0,0286
Sulfate de soude.....	0,0325	0,0880
— de magnésie....	0,0080	0,0230
Silice et mat. organique .	0,0470	0,0244
Fer.....	traces.	traces.
	0,2258	0,5476

(1) Eau de Sextius. — (2) Eau de Barret.

(Robiquet, *Manuel des Eaux min.*, par Pâtissier, 1847.)

Eaux minérales d'Avène. 1 litre.

	Gr.
Chlorure de sodium.....	0,0462
Sulfate de magnésie.....	0,0687
Carbonate de soude.....	0,1028
— de chaux.....	0,0995
Silice.....	0,0045
Alumine.....	0,0062
Oxyde de fer.....	traces.
	0,3279

(Bérard, *Manuel*, par Pâtissier, 1847.)

Eaux minérales de Bains (Vosges). 1 litre.

Sulfate de soude.....	0,280
— de chaux.....	0,080
Chlorure de sodium.....	0,080
Silice et magnésie.....	trac.
	0,440

(Vauquelin, *Manuel*, par Pâtissier, 1847.)

Eaux minérales de Barbotan (Gers). 1 litre.

	(a)	(b)
Acide hydrosulfurique	quant. ind.	quant. ind.
	L.	L.
Acide carbonique....	0,152	0,122
	Gr.	
Carbonate de chaux..	0,02030	0,0210
— de magnésie	0,00150	0,0020
— de fer.....	0,03026	0,0312
Sulfate de soude.....	0,03180	0,0342
— de chaux....	»	0,0020
Chlorure de sodium..	0,02120	0,0190
— de magnésium	»	
Silice.....	0,02650	0,0290
Barégine.....	0,00040	
	0,13166	0,1354

(a) Mermet. — (b) Alexandre.

(*Manuel*, par Pâtissier, 1847.)

Eaux thermales de Bourbon-l'Archambault. 1 litre.

	Gramm.
Hydrochlorate de soude.....	1,78
Sulfate de soude.....	0,54
Carbonate de soude	0,53
— de chaux..	2,37
— de magnésie.....	1,22
Silice.....	1,00
Carbonate de fer.....	0,50
Matière animale extractive..	0,00
Sulfate de potasse.....	quant. ind.
Gaz acide carbonique libre...	3 fois le vol.
— hydrogène sulfuré, oxyde d'azote.....	quant. ind.

(Longchamp, par P. P. Faye, 1834.)

Eaux minérales de Bourbon-l'Archambault. 1 litre.

	(1)	(2)
Bicarbonate de chaux.....	0,507	0,70
— de magnésie..	0,470	0,0
— de soude.....	0,367	»
Sulfate de chaux.....	0,220	0,0
— de soude.....		0,0
— de potasse.....	0,044	»
Chlorure de calcium.....	0,070	»
— de magnésium..		
— de sodium.....	2,240	0,
— de potassium....	traces.	
Bromure alcalin.....	0,025	
Silicate de chaux.....	0,370	0,
— d'alumine.....		
— de soude.....	0,060	0
Crénate de fer.....	0,047	0
Matière organique.....	»	
	4,357	

(1) Source thermale. — (2) Source Jones.

(Henry, *Bulletin de l'Acad. de médecine*, 1841.)

Eaux thermales de Bourbonne. 1 li

	(a)	(b)
Chlor. de calcium.	0,928	0,81075
— de sodium....	5,388	4,76325
— de magnésium	»	0,13925
— de potassium.	»	»
Sulfate de chaux .	0,956	1,02750
— de magnésie	»	0,35775
Carbon. de chaux.	0,406	»
— de fer....	»	0,03125
Matière extractive.	0,053	»
Perte.....	»	0,02650
	7,131	7,15625

(a) Bosq et Bezu. — (b) Athénas. — (c) Ba Chevallier.

(*Manuel*, par Pâtissier, 1847.)

(*) Par suite d'accidents survenus pendant l'impression de cet ouvrage, nous avons été obl transporter à la fin des *Eaux Minérales* quelques analyses distraites de leur ordre alphabétiq

NÉRALES DE BROUSSE en Bithynie.

	(1)	(2)	(3)	(4)
de soude	0,020	»	»	2,395
d'alumine	0,206	»	»	0,918
de chaux	0,001	1,883	2,375	»
de magnésie	1,022	0,481	2,350	1,494
nate de chaux	12,890	2,621	1,880	3,382
de soude	0,521	»	»	0,721
re de sodium	0,046	0,166	0,453	0,945
arbonique	0,824	0,132	1,520	1,521
gène sulfuré	»	»	3,321	0,582
	»	»	»	0,003

ource de Tschékirghé, 10,000 grammes. — (2) Source de Kara-Mustapha. — (3) Source des Kukurtlas. ource de Bademli-baghtsché.

D, *les Bains de Brousse*, Constantinople, 1842.)

NÉRALES DE BUSSANG.

	(1) Litre.	(2)	(3)
rbon. libre	0,410	0,37	»
	Gram.		
te de chaux	0,340	0,44	0,3610
magnésie.	0,150		0,1800
strontiane	tr.		»
fer.....	0,047		0,0160
de sodium			
nate de fer.	0,078	»	0,0160
le soude..	0,110	0,11	0,0800
le chaux.			
te de soude	0,789	0,64	0,7700
le soude..	0,002	0,06	»
de chaux.			
d'alumine			
.....	»	»	0,0560
de soude.	peu	»	»
	1,486	1,25	1,1790

rce d'en bas, par HENRY. — (2) Source d'en le même. — (3) Source d'en bas, par BAR-

de l'Acad. de médecine, 1840, p. 784.)

CAMOINS. 1 kilogramme.

	Gram.
lfhydrique (hydrog. sulfuré)	0,039
rbonique	0,098
.....	0,009
le chaux	0,008
te de chaux	0,486
de magnésie	0,117
le calcium	0,007
de calcium	0,015
erzelius)	0,055
.....	0,016
	0,850

tice, Marseille, 1841.)

EAUX MINÉRALES DE CASTEL-JALLOUX (Lot).

1 litre.

Bicarbonate de chaux	0,450
— de magnésie	
Sulfate de soude et de chaux	traces
Chlorure de sodium	0,025
— de calcium	
— de magnésium	
Silicate de soude	0,011
— de chaux	
Silice	0,020
Crénate et carbonate de fer	0,048
— — de manganèse	0,005
	0,559

(HENRY, *Bulletin de l'Acad. de médecine*, 1840, p. 786.)

EAUX MINÉRALES DE CASTÉRA-VERDUZAN.

1 litre.

	(1)	(2)
Chlorure de calcium	0,128	0,187
— de sodium	0,033	0,027
Sulfate de chaux	0,424	0,347
— de soude	0,278	0,387
Carbonate de chaux	0,207	0,221
Matière animale	0,076	0,053
Oxyde de fer	»	0,053
Acide hydrosulfurique	quant. ind.	»
Acide carbonique	»	quant. ind.
	1,146	1,275

(1) Source sulfureuse. — (2) Source ferrugineuse.

(VAUQUELIN, *Manuel*, par Pâtissier, 1847.)

EAUX MINÉRALES DE CHATEAUNEUF (Puy-de-Dôme).

SOURCES.	AUTEURS des ANALYSES.	ACIDE carbonique.	CARBONATE de soude.	SULFATE de soude.	CHLORURE de sodium.	CHLORURE de calcium.	CARBONATE de chaux.	SULFATE de chaux.	SULFATE de magnésie.	SILICE.	ALUMINE.	OXYDE de fer.
		l	gr									
Chambon-Lacroix	Salneuve.....	0,101	0,800	0,266	0,300	0,200	,400	0,266	0,400	0,150	0,150	0,10
Petit-Moulin.....	Bertrand.....	trac.	1,300	0,190	0,160		0,160	»		»	0,050	trac
Bain chaud.....	Lecoq,Salneuve	0,076	3,760	»	0,420		0,630		0,086	0,050	»	»
Bain tempéré....	Id.	0,076	1,990	0,320	0.420		0,150		0,026	0,050	0,026	trac
Grande-Fontaine.	Id.	0,126	1,590	0,300	0,650		0,450	»	0,050	0,150	trac.	trac
Pyramide.....	Bertrand.....	trac.	1,440	0,300	0,460		0,380	»	0,060	»	»	»
Petit rocher.....	Salneuve.....	0,088	1,790	0,730	»	0,100	0,730		0,300	»	»	0,0

(*Manuel*, par Pâtissier, 1847.)

EAUX MINÉRALES DE CHATELDON. 1 kilogr.

	Gram.
Acide carbonique libre.....	0,6687
Bicarbonate de chaux.....	0,9539
— de magnésie.....	0,1242
— de soude anhydre...	0,5560
— de potasse.....	inappr.
Sulfate de chaux.....	0,0700
— de soude anhydre.....	
Chlorure de sodium.....	0,0450
— de magnésium.....	
Oxyde de fer carbonaté.....	0,0107
Silice et alumine.....	0,0362
Phosphate de chaux.....	inappr.
Matière organique.....	0,0300
Eau pure.....	997,5053
	1000,0000

(BOULLAY et HENRY, *Bulletin de l'Acad. de médecine*, 1838, p. 175.)

EAUX MINÉRALES DE CONTREXEVILLE

1 litre.

Sulfate de chaux.....
— de magnésie.....
Carbonate de chaux.....
— de magnésie.....
Chlorure de calcium.....
— de magnésium.....
Nitrate de chaux.....
Silice.....
Matière organique.....
Perte.....

(COLLARD DE MARTIGNY, *Manuel*. p
1847.)

	KESSEL-BROUNNEN	FUSTEN-BRUNN.	KRAHN-CHEN.
Bicarbonate de soude	14,7418	16,5526	12,6108
Carbonate de lithion	traces	traces	traces
Sulfate de soude	0,3538	0,3678	0,3981
Muriate de magnésie	0,3118	0,5248	0,3758
Muriate de soude	7,0216	6,8135	6,3349
Silice	0,3684	0,4342	0,3842
Oxydule de fer, acide carbonique et traces de magnésie	0,0574	0,0195	0,0096
Alumine	0,1384	0,0789	0,0526
Carbonate de chaux avec des traces de strontiane	1,4474	1,4474	1,4400
Carbonate de magnésie	0,3200	0,3200	0,4975
TOTAL	24,7606	26,5587	22,1035

APERÇU DES DIFFÉRENTS GAZ

CONTENUS DANS 16 ONCES.

A. MESURÉ PAR LE MODE DE PRÉCIPITATION.

	Acide carbonique en grains, poids médicinal de Nuremberg.			Acide carbonique en pouces cubes par 0° Réaumur, et 28″ barom.		Acide carbonique libre à la température des sources.	Température des SOURCES.
	(1) En tout.	(2) Combiné	(3) Libre.	(1) Combiné	(2) Libre.		
Kesselbrounn	16,138	8,713	7,425	17,112	14,517	16,448	+ 37° 5 R.
Fustenbrunn	17,446	10,102	7,341	19,602	15,289	17,334	+ 28° 5
Krahnchen	20,257	7,743	12,514	15,035	26,816	26,816	+ 26° 5

B. GAZ DÉGAGÉS PAR L'ÉBULLITION EN POUCES CUBES A LA TEMPÉRATURE DES SOURCES PAR 28″ BAROM.

	ACIDE carbonique.	AIR atmosphérique.	GAZ azote.
Kesselbrounn	12,913	2,212	0,052
Fustenbrunn	13,958	4,068	0,063
Krahnchen	20,340	3,100	0,003

Mémoire, par FAUCONNEAU, 1844.

Eaux minérales d'Ems. Aperçu des sels contenus dans 16 onces, conformément aux p constituantes salines, d'après Kastner.

NUMÉROS ET NOMS DES SOURCES.	BICARBONATE de soude.	CARBONATE de chaux.	CARBONATE de magnésie.	SULFATE de soude.	MURIATE de soude.	MURIATE de chaux.	MURIATE de magnésie.	CARBONATE de magnésie.	CARBONATE de [illegible]
	gr	gr	gr	gr	gr	gr	gr	gr	
Sous la cuisine	20	3	2	1	3	0,5	0,25	0,125	0,[illegible]
Kesselbrounnen	20	3	2	1	1	0,5			
Wilhemsbrounnen	18	3	2	1	2	0,5			
Felsenquellen, sources des rochers	20	3	2	1	2	0,5		à peine	un
Sources des bains du Kranchen	21,5	3	2	1	2	0,5		une	plu
Sources du Kranchen pour boisson	20	3	2	1	3	0,5		trace	0,[illegible]
Wappenbrounnen	18	3	2	1	3	0,5		0,125	0,[illegible]
Source froide du Wappenbrounnen	20	3	2	1	2	0,5			
Furstenbader, les bains des princes	20	3	2	1	1	0,5			
Boubenquelle, sources des enfants	20	1	1	1	3	0,5			
Source devant le bâtiment du milieu	20	1	1	1	1	0,5			
Sources du Rondel	20	2,5	2	0,5	1	0,5			
Source dans le canal près de la Lahu	20	3	2	1	3	0,5			
Dans le mur de la Lahu	20	1	1	1	1	0,5			
Dans la cave	20	3	2	1	1	0,5		à peine	
Source chaude dans la maison de pierre	20	2,5	2	0,5	1	0,5		une	
Source froide au même endroit	20	1	1,5	0,5	1	0,5		trace	
Source des bains des pauvres	20	3	2	1	3	0,5		0,125	

Eaux minérales d'Enghien.

	Gram.
Eau de dissolution	998,9619
Azote	0,0088
Hydrogène sulfuré	0,0160
Acide carbonique	0,0904
Sulfate de chaux	0,1210
— de magnésie	0,0470
— de potasse	0,0225
Muriate de potasse	0,0423
— de magnésie	0,0107
Hydrosulfure de potasse	0,0094
— de chaux	0,0920
Carbonate de chaux	0,1686
— de magnésie	0,0525
Silice	0,0521
Alumine	0,0048
Matière végétale	traces.

(Longchamp, *Analyse des Eaux d'Enghien*, 1826.)

Eaux sulfureuses d'Escaldas (Pyrénées-Orientales). 1 litre.

	(1)	(2)
Glairine	0,0075	0,0261
Hydrosulfate de soude	0,0333	quant. ind.
Carbonate de soude	0,0274	0,0479
A reporter	0,0682	0,0740
Report	0,0682	(
Carbonate de potasse	0,0117	(
— de chaux	0,0003	(
— de magnésie	0,0005	
Sulfate de soude	0,0181	(
— de chaux	0,0003	
Chlorure de sodium	0,0064	(
Silice	0,0390	(
	0,1445	(

(1) Source Colomer. — (2) Source Meriat.

(Anglada, *Traité*, 1833.)

Eaux minérales de Forges-sur-Bar et-Oise). 1 litre.

	(1)	(2)
Carbonate de chaux et de magnésie	0,120	0,185
Sulfate	0,065	0,075
Chlorure de sodium et de magnésium.	0,130	0,140
Matière organique	tr.	tr.

(1) Source de M. Froment.—(2) Source de — (3) Source de M. Vittoz.

(Henry, *Bulletin de l'Acad. de médeci* p. 271.)

ALES DE GRÉOULX. 24 livres.

sulfuré..		tr.
oniq. lib.		192 pouc. cub.
de chaux.	»	36 grains.
e sodium.	5gros	3
magnés.	»	24 grains.
chaux...	»	20
.....	»	8
.....	»	7
	6	23

RALES DE GRÉOULX. Source de
rt. 4 kilogramme.

ces.
onique, peu.

	Gram.
sulfuré	0,020
e de chaux.....	0,206
de magnésie.....	0,053
chaux.....	0,218
soude	0,148
e sodium	1,290
e magnésium.....	0,180
calcium.....	0,044
nine.....	0,040
fer.....	0,011
ganique.....	0,020
	2,230

: HENRY, *Bulletin de l'Acad. de méde-*
, p. 618. — 1837, p. 482.)

EAUX MINÉRALES DE LA BOURBOULE (Puy-de-Dôme). 1 litre.

	(1)	(2)
Acide carbonique	0,702	1,237
Azote.....	0,058	»
	L.	L.
Chlorure de sodium.....	3,3662	2,7914
— de magnésium..	0,1490	0,0328
— de calcium	0,0142	0,0179
Bicarbonate de soude ...	1,9493	1,3562
Sulfate de soude	0,2656	1,7766
Silice.....	0,0667	0,1121
Alumine.....	0,0435	0,0278
Bicarbonate de fer, matière animale, hydrosulfate de soude.....	0,0220	traces.
	5,8765	6,1148

(LECOQ, *Manuel*, par Pâtissier, 1847.)

EAUX MINÉRALES DE LAMOTTE. 1 kilogramme.

	Gram.	
Carbonate de chaux et de magnésie	0,80	0,640
Sulfate de chaux.....	1,61	1,400
— de magnésie ...	0,12	0,100
— de soude	0,77	0,670
Chlorure de sodium....	3,80	3,560
— de magnésium.	0,14	0,120
— de potassium .	0,06	0,050
Bromure alcalin.....	0,02	tr.
Silicate d'alumine	0,06	0,050
Crénate et carbon. de fer.	0,02	0,014
Eau pure.....	992,60	993,396
	1000,00	1000,000

(*Bulletin de l'Acad. de médecine*, 1840, p. 456.)

ALES DE LUCQUES.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)	(9)	(10)
	L.									
onique	0,162	0,146	0,146	0,137	0,146	0,151	0,130	0,151	0,185	0,185
	Gr.									
chaux	1,00	0,85	0,74	1,16	1,46	1,46	1,16	1,22	0,84	1,06
nésie	0,20	0,38	0,35	0,33	0,50	0,38	0,37	0,30	0,37	0,27
ine et de potasse	0,02	0,09	0,08	0,03	0,03	0,03	0,06	0,06	0,05	0,07
e sodium.....	0,17	0,23	0,25	0,21	0,47	0,36	0,20	0,31	0,23	0,47
e magnésium .	0,01	0,03	0,08	0,06	0,02	0,13	0,07	0,04	0,03	0,06
de chaux.....	0,05	0,05	0,13	0,04	0,02	0,07	0,03	0,04	0,02	0,04
de magnésie..	0,04	0,02	0,08	0,03	0,02	0,05	0,03	0,04	0,01	0,03
at. extractive .	0,14	0,05	0,10	0,04	0,05	0,02	0,08	0,05	0,03	0,08
.....	0,05	0,02	0,10	0,03	0,04	0,04	0,03	0,04	0,02	0,03
.....	0,14	0,07	0,10	0,09	0,08	0,09	0,10	0,06	0,08	0,06
	1,82	1,79	2,01	2,02	2,69	2,63	2,13	2,16	1,68	2,17

e de la Villa. — (2) Source de Trastullina. — (3) Source de la Mariée. — (4) Source del Fontino. — le la Douche Rouge. — (6) Source de la Doccione. — (7) Source de la Désespérée. — (8) Source de . — (9) Source Saint-Jean. — (10) Source Bernabo.

Manuel, par Pâtissier, 1847.)

EAUX SULFUREUSES DE MOLITG.

1 litre.

Glairine	0,0073
Hydrosulfate de soude	0,0436
Carbonate de soude	0,0715
— de potasse	0,0119
— de chaux	0,0023
— de magnésie	0,0002
Sulfate de soude	0,0111
— de chaux	0,0013
Chlorure de sodium	0,0168
Silice	0,0111
Perte	0,0030
	0,2104

(ANGLADA, *Traité*, 1833.)

EAUX MINÉRALES D'OREZZA (Corse).

1 litre.

Acide carbonique	2 litres.
	Gram.
Chlorure de sodium	0,030
Carbonate de fer	0,060
— de chaux	0,185
— de magnésie	tr.
Silice	0,255
Alumine	0,115
Perte	0,125
	0,770

(LAPREVOTTE, *Manuel*, par Pâtissier, 1847.)

EAUX MINÉRALES DE PASSY.

Pour 1 pinte.

	Grains
Sulfate de chaux	43,020
— acidule de fer au minimum d'oxygénation	17,245
Sulfate de magnésie	22,600
Muriate de soude	6,600
Sulfate d'alumine et de potasse	7,500
Carbonate de fer	0,800
Acide carbonique	0,360
Mat. bitumineuse, quantité inappréciable.	

EAUX MINÉRALES DE PASSY. Eau épurée.

1 pinte.

	Grains.
Sulfate de chaux	44,400
— de magnésie	22,700
— d'alumine et de potasse	7,600
— de fer au maxim. d'oxygénat.	1,207
Muriate de soude	6,070

(DEYEUX, *Bulletin de Pharmacie*, 1809.)

EAUX MINÉRALES DE PASSY.

Sources nouvelles. 2 livres

Temp. 3° 1/2 R. — Pesant, spéc.

Sulfate de chaux
Sulfate acidule de fer au minimum d'oxygénation
Sulfate de magnésie
Muriate de soude
Sulfate d'alumine et de potasse
Carbonate de fer
Acide carbonique
Matière bitumineuse ..... qua

Eau des sources anciennes épurée.

Sulfate de chaux
— de magnésie
— d'alumine et de potasse
— de fer au minimum d'oxygé
Muriate de soude

(BARRUEL, *Essai sur les eaux de Passy*, 1845.)

EAUX MINÉRALES DE POUGUES. 1 l

Acide carbonique libre
Bicarbonate de chaux
— de magnésie
— de soude
— de fer
Sulfate de soude
— de chaux
Chlorure de magnésium
Glairine
Silice et alumine
Eau pure

(BOULLAY et HENRY, *Bulletin de l'Aca cine*, 1838, p. 494.)

EAUX MINÉRALES DE ROSHEIM (Bs

Acide carbonique
Carbonate de chaux
— de magnésie
— de lithine
— de soude
Sulfate de lithine
— de magnésie
Nitrate de magnésie
— de potasse
Chlorure de sodium
Silice
Matière organique

(CAZE, PERSOZ, FARGEAU, *Manuel*, 1847.)

ÉRALES DE SAINT-ANTOINE-DE-
(Corse).

	(a)	(b)
hydrique	0,0210	»
rbonique	0,0940	0,0380
e de soude	0,0250	0,0870
de chaux	0,0200	0,0430
de magnésie	0,0170	0,0330
de sodium	0,0990	0,2420
e potasse	»	0,0190
e soude	0,0440	0,1130
e chaux	0,0410	0,1480
'alumine	»	0.0230
A reporter	0,2460	0,7080

AUX. — (b) POGGIALE.

Report	0,2460	0,7080
Silice	0,0280	0,0480
Sulfure de sodium	»	0,1060
Glairine	0,0320	0,0720
	0,3060	0,9340

(*Manuel*, par Pâtissier, 1847.)

EAUX MINÉRALES DE SAINT-PARDOUX (Allier).

1 litre.

Acide carbonique	1,000
Carbonate de chaux	0,500
— de fer	0,710
	1,210

(FAYE, *Manuel*, par Pâtissier, 1847.)

ÉRALES DE SPA. 1 litre.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)
	L.							
rbonique	1,134	0,737	1,043	1,147	1,213	1,134	»	»
	Gr.							
e soude	0,0115	0,0069	0,0005	0,0005	0,0007	»	»	0,0090
de sodium	0,0130	0,0070	0,0032	0,0020	0,0020	»	0,0001	0,0109
e de soude	0,0259	0,0163	0,0068	0,0034	0,0022	0,0011	0,0011	0,0231
chaux	0,1143	0,0602	0,0433	0,0275	0,0127	0,0102	0,0161	0,1599
magnésie	0,0207	0,0122	0,0067	0,0022	0,0034	0,0022	0,0218	0,0342
fer	0,0608	0,0109	0,0212	0,0181	0,0312	0,0150	0,0301	0,0480
.....	0,0259	0,0161	0,0045	0,0067	0,0067	0,0074	0,0102	0,0377
.....	0,0034	0,0022	0,0010	0,0010	0,0010	»	0,0068	0,0044
.....	0,0342	0,0122	0,0102	0,0063	0,0102	0,0039	0,0209	0,0425
	0,3097	0,1440	0,0974	0,0677	0,0701	0,0398	0,1071	0,3697

e Pouhon. — (2) S. Géronstère. — (3) S. Sauvenière. — (4) S. Groesbeck. — (5) Source 1er Tonnelet. r Tonnelet. — (7) S. Watroz. — (8) S. Pouhon après les pluies.

anuel, par Pâtissier, 1847.)

tableau page 405.

ÉRALES DE SYLVANÈS (Aveyron).

	Litre
rbonique	0,2000
drosulfurique	0,0500
e de fer	0,0405
de chaux	0,1250
de magnésie	0,2300
de soude	0,0054
e soude	0,0370
de sodium	0.2530
	0,6909

t COULET, *Manuel*, par Pâtissier, 1847.)

EAUX MINÉRALES D'URIAGE. 1 litre.

	(1)	(2)
Carbonate de chaux	0,0120	0,0120
— de magnésie	0,0012	0,0012
Sulfate de chaux	0,0710	0,0900
— de magnésie	0,0395	0,0698
— de soude	0,0840	0,2210
Chlorure de sodium	0,3560	0,3560
Hydrosulfate de chaux	0,0110	0,0110
Hydrogène sulfuré	0.0013	0,0013
	0,5760	0,7623

(1) Sels anhydres. — (2) Sels cristallisés.

(BERTHIER, *Manuel*, par Pâtissier, 1847.)

Eaux sulfureuses de Vernet.

Glairine	0,0090
Hydrosulfate de soude	0,0593
Carbonate de soude	0,0574
Sulfate de soude	0,0294
Chlorure de sodium	0,0421
A reporter....	0,1666

Report....	
Silice	
Carbonate de chaux	
Sulfate de chaux	
Carbonate de magnésie	
Perte	

(Anglada, *Traité*, 1833.)

Eaux minérales de Vichy.

SUBSTANCES contenues DANS LES EAUX.	SOURCES					
	Grande-Grille.	Chomel.	Grand Bassin.	De l'hôpital.	Des Acacias.	Lucas.
	Litre.	Litre.	Litre.	Litre.	Litre.	Litre.
Acide carbonique	0,475	0,499	0,534	0,494	0,649	0,540
	Gr.	Gr.	Gr.	Gr.	Gr.	Gr.
Carbonate de soude	4,9814	4,9814	4,9814	5,0513	5,0513	5,0963
— de chaux	0,3498	0,3488	0,3429	0,5223	0,5668	0,5005
— de magnésie	0,0849	0,0852	0,0867	0,0952	0,0972	0,0970
Muriate de soude	0,5700	0,5700	0,5700	0,5426	0,5426	0,5463
Sulfate de soude	0,4725	0,4725	0,4725	0,4202	0,4202	0,3933
Oxyde de fer	0,0029	0,0031	0,0066	0,0020	0,0170	0,0029
Silice	0,0736	0,0721	0,0726	0,0478	0,0510	0,0415
Totaux	6,5351	6,5331	6,5327	6,6814	6,7461	6,6678

(Longchamp, 1825, *Du Mode d'action des Eaux de Vichy*, par Ch. Petit, 1850.)

Eaux minérales de Vichy.

PRINCIPES MINÉRALISATEURS.		SOURCE Grande-Grille.	SOURCE NOUVELLE (Brosson).	Source n CL des Cé (Lar
Azote		inappréciés.	inappréciés.	inapp
Acide carbonique libre		0l,231	0l,272	0l,
Bicarbonates anhydres	de soude	4gr,900	4gr,840	4gr,
	de potasse	indices.	indices.	indi
	de chaux	0 ,107	0 ,094	0 ,
	de magnésie	0 ,065	0 ,057	0 ,
	de strontiane	traces.	traces.	tra
	de lithine			
Sulfates anhydres	de soude	0 ,469	0 ,410	0 ,
	de potasse	0 ,020	0 ,004	0 ,
Chlorures	de sodium	0 ,538	0 ,500	0 ,
	de potassium	0 ,004	0 ,003	0 ,
Iodure, bromure	alcalins	sensibles.	sensibles.	sens
Phosphates?		?	?	
Nitrates?		?	?	
Silicates	de soude	0 ,400	0 ,340	0 ,
	d'alumine	0 ,200	0 ,233	inapp
Fer et manganèse		0 ,001	0 ,001	0 ,
Matière organique azotée (avec conferves)		indices.	indices.	indi
Totaux		6,704	6,482	5,

(Henry, 1848, *Traité*, par Ch. Petit, 1850.)

ES DIVERSES.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)
asse..	0,1042	2,986	0,637	0,5334	»	»	0,625
de...	7,0356	3,530	3,009	6,0940	0,323	9,682	16,119
ux...	1,2692	0,525	0,195	1,3122	0,460	0,938	0,339
ntian.	»	»	0,006	»	»	»	»
gnés..	22,0135	10,252	10,838	10,9592	15,624	16,476	12,120
ignés.	»	2,636	1,028	3,2772	»	»	»
dium.	»	»	»	»	»	3,000	»
sium.	0,1604	0,339	0,212	0,6825	»	1,860	2,560
aux..	0,0133	0,929	0,899	»	0,220	0,010	0,100
sie...	0,0324	0,143	»	0,6492	0,141	0,540	0,848
ane..	»	0,003	»	»	»	»	»
e fer.	»	0,014	»	»	»	»	»
nèse.	»	0,004	tr.	»	»	»	»
ignés.	0,1010	»	»	0,1389	»	»	»
aux..	»	»	0,002	»	»	»	»
mine.	»	0,002	0,001	»	»	»	»
.....	0,0107	»	0,002	tr.	»	»	»
.....	0,0277	»	»	»	»	»	»
e....	0,0302	0,008	0,015	0,0047	»	»	0,023
ause..	»	»	»	»	0,084	»	»
.....	»	0,050	»	»	»	0,400	»
	31,0982	21,121	16,844	23,6513	16,852	32,906	32,734

) de Birmenstorf, par BOLLEY, *R. sc. et ind.*, t. XV, p. 57. — (2) (3) (4) Eau de Seydschutz, STRUVE et BERZELIUS. — (5) Eau de Sedlitz, par BOUILLON-LAGRANGE. — (6) (7) Eau de Pullna, STRUVE.

ES DIVERSES.

	(1)	(2)	(3)	(4)
soude.....	0,002140	0,000794	0,000762	0,000945
ude.....	0,000022	0,000012	0,000032	0,000448
soude.....	0,000001	0,000037	0,000036	»
odium.....	0,000561	0,000039	0,002120	0,001789
chaux.....	0,000325	0,000259	0,000243	0,000317
magnésie.....	0,000225	0,000291	0,000208	0,000280
fer.....	0,000012	0,000021	0,000020	0,000010
.....	0,000011	0,000014	0,000037	0,000021
	0,003297	0,001467	0,003458	0,003810
rbonique en poids.....	0,002566	0,003096	0,002027	»
en volume.....	1,348500	1,632200	1,087000	»

hingen. — (2) Eau de Geilnau. — (3) Eau de Selters. — (4) Eau de Roisdorff.

. *des Mines*, t. XII, p. 277.)

ES des lacs dans les landes Kirgisiennes et en Crimée.

	(a)	(b)
ique.....	13,124	3,83
assique.....	0,222	0,23
gnésique.....	10,542	19,75
gnésique.....	0,007	»
ésique.....	1,665	5,32

(*b*) ROSE.

t. VII, p. 75.)

EAUX MINÉRALES SALINES D'ALLEMAGNE ET DE FRANCE, SOUS LE RAPPORT CHIM THÉRAPEUTIQUE.

NOMS des EAUX MINÉRALES.	Quantité de sel contenue dans un litre d'eau.	Chlorure de sodium.	Chlorure de magnésium.	Sulfate de chaux.	Carbonate de chaux.	Carbonate de magnésie.	Bromure de sodium.	Bromure de magnésium.	Chlorure de potassium.	Carbonate de fer.	Silicate de soude
Eau de la mer	32,657	25,704	2,905	1,210	0,132	trac.	0,103	0,030	0,00	0,00	0,01
» de Nauheim	31,434	27,333	2.653	0,047	1.280	0,00	0,00	0,100	0,00	0,016	0,00
» »	29,783	23,046	3,760	0,627	1,095	0,00	0,00	0,090	0,00	0,121	0,03
» Hombourg (source de l'Empereur)	18,523	16,021	1,302	0,018	1,027	trac.	0,00	0,00	0,027	0,097	0,03
» de Soden (A)	15,691	14,327	0,311	0,094	0,540	0,108	0,00	0,00	0,207	0,043	0,05
» de Hombourg (source Élisabeth)	13,300	10,649	1,187	0,027	0,940	0,360	0,00	0,00	0,030	0,043	0,04
» de Soden (B)	12,671	10,898	0,284	0,082	0,979	0,098	0,00	0,00	0,229	0,037	0,04
» de Balaruc	0,080	6,802	1,074	0,803	0,270	0,030	0,003	0,032	0,00	trac.	0,03
» de Wisbade (source de l'Aigle)	8,225	7,316	0,254	0,098	0,450	trac.	0,00	0,008	0,043	0,015	0,01
» de Wisbade (source de Kochbrunnen)	8,100	7,332	0,246	0,085	0,18	0,008	0,00	0,019	0,038	0,009	0,13
» de Bourbonne (source de la place)	7,546	5,783	0,392	0,899	0,108	0,00	0,065	0,00	0,00	0,00	0,12
» de Bourbonne (source de l'établissement)	7,481	5,771	0,381	0,879	0,098	0,00	0,064	0,00	0,00	0,00	0,12
» de Wisbaden (s. de l'hôtel de Cologne)	7,484	6,791	0,280	0,136	0,150	trac.	0,00	0,00	0,010	0,00	trac.
» de Niederbronn (Bas-Rhin).	4,784	3,070	0,288	0,090	0,120	trac.	0,040	0,260	0,260	0,091	trac.

(FIGUIER et MIALHE, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 264.)

EAUX MINÉRALES SULFUREUSES.

LOCALITÉS.	SOURCES.	TEMPÉRATURE.	IODE.
		Degrés.	Gr.
Luchon	Bayen	66,50	0,23040
Luchon	Bain	57,20	0,15040
Baréges	Grande douche	44,25	0,13200
Baréges	B. l'entrée	39,50	0,10000
Baréges	La Chapelle	30,00	0,05400
Saint-Sauveur	Douches	34,55	0,07600
Saint-Sauveur	Bain n° 6	33,90	0,07400
Luchon	Blanche	36,00	0,07000
Luchon	Finas	33,00	0,06500
Luchon	Froides	16,00	»
Eaux chaudes	Chat	36,00	0,03800
Eaux chaudes	Épuisette	33,50	0,03200
Aix en Savoie	Eau de soufre	40,50	0,03400
Aix en Savoie	Eau d'alun	42,50	0,00800
Eaux-Bonnes	Saint-Viale	33,00	0,07500

(FONTAN, *C. R.*, t. XII.)

RALES DIVERSES.

	(1)	(2)	(3)
soude	0,156	0,034	9,170
de soude	0,514	0,514	0,100
soude	0,420	0,125	0,290
de chaux	0,440	0,060	»
de magnésie	0,240	0,040	»
fer	0,044	traces.	»
	0,100	0,042	0,310

ectaire.
-Aigues.
de Reikum (Islande).

t. et de Ph., t. III, p. 389.)

RALES DIVERSES.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
soude	2,587	4,965	2,937	1,739	0,611	0,066
de soude	1,262	1,336	1,120	0,480	1,148	0,453
e soude	1,038	1,766	1,170	0,660	0,231	0,380
de chaux	0,308	0,513	0,523	0,149	0,442	0,160
de magnésie	0,179	0,354	0,397	»	0,334	0,060
fer	0,011	0,001	0,003	0,001	0,001	0,001
	0,007	0,005	0,008	0,003	0,002	0,100

d (Sprudeb).
unon.
ndsquelle.
ıabrunen.
de Bilin.
ore.

Eaux minérales diverses.

Désignation des eaux.	Eau.	Gaz				Carbonates de				Hydrochlorates de				Sulfates de			Silice.	Alumine.	Résine.
		Oxygène.	Acide carbonique.	Acide hydro-sulfurique.	Azote.	Soude.	Chaux.	Magnésie.	Fer.	Soude.	Chaux.	Magnésie.	Potasse.	Soude.	Chaux.	Magnésie.			
Eau de Seltzer par Bergmann	8949	7,128	213,07	»	»	5,22	78,3	6,32	»	13,74	»	»	»	»	»	»	»	»	»
Eau de Spa id.	8933	»	160,642	»	»	1,85	1,85	4,35	0,70	0,21	»	»	»	»	»	»	»	»	»
Eau de Pyrmont id.	8950	»	321,244	»	»	»	4,3	9,8	0,70	1,7	»	»	»	»	5,44	8,38	»	»	»
Eau d'Aix-la-Chapelle id.	8910	»	»	214,053	»	15,23	5,98	»	»	6,21	»	»	»	»	»	»	»	»	»
Eau de Medvi id.	8933	»	107,026	142,756	»	»	»	»	0,02	»	0,11	»	»	»	»	»	»	»	»
Eau de Carlsbad par Klaproth	25320	»	810,00	»	»	38,5	12,5	»	0,02	32,5	»	»	»	66,75	»	»	2,25	»	»
Eau de ..eming Priors par Lambe	5816	»	8,190	»	57,36	»	»	»	0,75	430	»	11,5	»	15,2	112,	»	»	»	»
Eau de Pougues par Hassenfratz	9216	»	273,713	»	»	10,4	12,4	1,2	»	2,2	»	»	»	»	»	»	3,2	0,35	»
Eau d'Enghien par Fourcroy	92160	»	303,215	147,30	»	»	21,4	1,35	»	2,4	»	3,0	»	»	33,3	5,8	»	»	»
Eau de Lu par Brézé	38864	»	8,190	32,78	»	»	10,22	»	»	36,74	9,25	»	»	»	14,03	»	0,23	»	»
Eau du Geyzer par Black	10000	»	»	»	»	0,93	»	»	»	2,46	»	»	»	1,46	»	»	5,4	0,48	»
Eau d'Uhléaborg par Julin	42250	»	0,	»	»	»	1,9	»	1,3	5,7	»	»	1	»	0,8	»	1,7	»	»
Eau de Tœplitz par John	22540	»	»	»	»	13,25	16,3	»	22,5	61,3	28,5	»	»	»	»	»	15,1	»	0,6
Eau de Kilburn par Schmeisser	138240	»	1376,76	590,04	»	»	2,4	1,25	0,2	6,0	0,6	12,8	»	28,2	13,0	1,0	»	»	»
Eau de Bristol par Carirk	103643	49,159	491,70	»	»	»	13,5	»	»	4,0	»	7,25	»	11,25	11,75	»	»	»	»
Eau de Tunbridge par Babington	103643	22,946	173,734	»	65,56	»	»	»	1,	0,5	»	2,25	»	4,80	1,25	»	»	»	»
Eau de Cheltenham par Forthergill	103643	»	497,731	»	245,85	»	»	»	8,	5,0	»	25	»	»	40,	»	»	»	»
Eau d'Harrowgare par Garcet	103643	»	131,12	211,41	114,73	»	18,5	5,5	»	615,5	13	91	»	»	»	0,5	»	»	»
Eau de Moffat id.	103643	»	16,39	103,90	66,50	»	»	»	»	3,6	»	»	»	»	»	»	»	»	»
Eau de Bath par Philips	15360	»	39,36	»	»		1,6	»	0,004	6,6	»	»	»	3	18,	»	»	»	»

INÉRALES ARTIFICIELLES.

LINE GAZEUSE.

arbonique par
'escence..... 6 fois son volume.
ıte de potasse. 800 centigrammes.

EDLITZ.

arbonique par
escence..... 5 fois son volume.
le magnésie . 800 centigrammes.

ELTZ FORTE.

ırbonique extrait
fervescence.... 5 fois son vol.
te de chaux.... 21,0 centigram.
e..... 10,5
te de soude.... 21,0
de soude..... 115,7

ELTZ DOUCE.

ırbonique extrait par
, et mêlé d'un peu
z hydrogène..... 4 fois son vol.
ıtre sels, aux mêmes doses que l'eau
orte.

PA.

ırbonique par
vescence.... 5 fois son volume.
te de chaux. 10,5 centigrammes.
e..... 21,0
te de soude.. 10,5
de soude... 00,2
te de fer.... 00,3

ıv, *Ann. de Ch.*, t. XXXIII, p. 143.)

E GOULARD. Voy. ACÉTATE DE

: MÉLISSE DES CARMES.

de mélisse fraîche.
de citrons fraîches.
ıscades.
es de coriandre.

.

ıc très-généreux.
e-vin rectifié.

XYGÉNÉE. Dens^d 1,452.

ı.....	94,11	100,00
ıne.....	5,89	6,25
	100,00	106,25

ı, *Tr. de Chimie.*)

EAUX SURES des amidonniers.

Acide acétique.
Ammoniaque.
Phosphate de chaux.
Matière animale.
Alcool.

(VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. XXXVIII, p. 260.)

ÉCAILLES.

ÉCAILLES du crocodile vulgaire du Sénégal.

Matière organique.....	1,15
Phosphate de chaux.....	70,92
— de soude.....	3,25
— de magnésie.....	1,20
Carbonate de chaux.....	10,27
Silice.....	13,21
	100,00

(GIRARDIN et PREISSER, *R. sc. et ind.*, t. XII, p. 256.)

ÉCAILLES de Téléosaurus.

Matière organique.....	1,50
Phosphate de chaux.....	72,36
— de magnésie.....	1,46
— de soude.....	2,91
Carbonate de chaux.....	11,27
Silice.....	10,50
	100,00

(GIRARDIN et PREISSER, *R. sc. et ind.*, t. XII, p. 255.)

ÉCAILLES de poissons.

Subst. anim. solide et nitrogénée.....	11,10	55,00	54,12
Sous-phosphate calc.	46,20	37,80	12,00
Carbonate calcique..	10,00	3,06	3,68
Phosphate magnésiq.	2,20	0,90	0,90
Graisse liquide.....	0,40	0,40	1,00
Carbonate sodique..	0,10	0,90	1,00
Perte.....	»	1,94	»
	100,00	100,00	100,00

(CHEVREUL, *T. de Ch.* de Berzelius.)

ÉCAILLES FOSSILES.

	(1)	(2)	(3)
Phosphate de chaux.	50,94	55,75	60,13
Carbonate de chaux.	11,91	15,86	27,94
Matière siliceuse....	36,58	16,17	3,42
Potasse et soude....	0,47	1,06	1,13
Alumine.....	»	2,82	0,82
Matière bitumineuse et eau.....	0,12	6,46	6,71
Phosph. de magnés.	tr.	»	»
Matière animale....	tr.	»	»
	100,02	98,12	100,15

(1) Burdiehouse. — (2) Craighallcoal. — (3) Tilgate.
(COSNEL, *Inst.*, 1835.)

ÉCAILLES. Vieux grès rouge de Tlashbennie.

Phosphate de chaux avec un peu de fluoride de calcium	91,42
Carbonate de chaux	7,05
Chloride de potassium	0,27
Eau	0,97
Grès rouge	2,38
Phosphate de magnésie	tr.
Matière animale	tr.

(CONNEL, *Inst.*, 1837.)

ÉCAILLES du poisson nommé Megalichthys.

Phosphate de chaux avec traces de fluate de la même base	50,94
Carbonate de chaux	11,94
Matière siliceuse	33,10
Eau	3,48
Potasse et soude	0,47
Matière bitumineuse	0,12
Phosphate de magnésie	tr.
Matière animale	tr.
	100,02

(CONNEL, *Inst.*, 1835.)

ÉCHYNITE.

ÉCHYNITE DE MIASK.

Acide tantalique	33,39
Acide titanique	11,94
Zircone	17,52
Protoxyde de fer	17,65
Yttrine	9,35
Oxyde de lanthane	4,76
Protoxyde de cérium	2,48
Chaux	2,40
Eau	1,56
Acide fluorique, manganèse	tr.
Magnésie, acide wolframique	tr.
	101,05

(HERMANN, *R. sc. et ind.*, 2e série, t. II, p. 213.)

ÉCUME DE MER. Voy. MAGNÉSITE.

ÉDELFORSITE.

Syn. : *Trisilicate de chaux.*

	(1)	(2)
Silice	57,75	61,6
Chaux	30,16	36,1
Magnésie	1,75	2,3
Protoxyde de fer	1,00	»
— de manganèse	0,65	»
Alumine	3,75	»
	98,06	100,0

(1) E. d'Edelforss, par HISINGER. — (2) E. de Czikloya, par BEUDANT.

(*Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 529.)

ÉDÉLITE. Voy. MÉSOTYPE.

ÉDÉLITHE. Voy. PREHNITE.

ÉDINGTONITE.

Syn. : *Antiédrite.*

Silice	
Alumine	
Chaux	
Eau	

(TURNER, *J. of sc.*, 1825, p. 316.)

EDWARSITE. Voy. CÉRIUM PH

ÉGÉRANE. Voy. IDOCRASE.

EHLITE.

	(a)	(b
Oxyde cuivrique	66,86	63,
Acide phosphoriq.	23,14	28
Eau	10,00	7
	100,00	

(a) HERMANN, *R. sc. et ind.*, t. XX
(b) RHODIUS, *id.* — (c) BERGMANN. *id.*, p. 389.

EISEN APATITE.

Acide phosphorique	
Oxyde ferreux	
— manganeux	
Fer métallique	
Fluor	
Silice	

(FUCHS, *T. de Min.* par Dufrénoy, t. II

EISEN CHROME. Voy. FER

EKEBERGITE. Voy. WERNÉ

ÉLAÈNE. $C^{16}H^{16}$.

	T
Carbone	85,
Hydrogène	14,
	100,

(FRÉMY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LX

ÉLAIDATE DE MÉTHYLÈ

$C^{36}H^{51}O^4,C^2H^3O$.

	Calc.	
Carbone	2827,72	76,
Hydrogène	449,28	12,
Oxygène	400,00	10,
	3677,00	100,

(LAURENT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. L

.....	78,363	78,442
.....	12,054	12,006
.....	9,586	9,582
	100,000	100,000

. *et ind.*, t. III, p. 322.)

	(1)	(2)
.....	74,792	76,04
.....	11,652	11,54
.....	13,556	12,07
.....	»	0,35
	100,000	100,00

graisse de porc, par SAUSSURE, *Ann.* *h.*, t. XIII, p. 347. — (2) E. de l'huile

. Voy. TELLURE PLUMBO-AURI-

E. $C^{20}H^{14}O^{5}$.

	Tr.		Calc.
...	69,485	69,292	69,17
...	8,225	8,208	7,97
...	22,290	22,500	22,86
	100,000	100,000	100,00

rn. de Pharm., 3e série, t. II, p. 534.)

E. Voy. BITUME ÉLASTIQUE.

I. Voy. OR NATIF.

I. Voy. SUCCIN.

HOL.

.....	59,8
.....	9,2
.....	17,3
.....	9,3
.....	2,4
.....	2,0
	100,0

t., 1834.)

IOCONOTE.

par. soluble dans l'alcool	0,600
ore, pulvérulente et inso-	
les alcalis.....	0,240
e incolore.....	0,125
ers.....	0,015
active amère.....	0,020
	1,000

urn. de Pharm., t. VIII, p. 390.,

ÉLÉOLITE. Voy. NÉPHÉLINE.

ÉMAIL. Voy. VERRE.

ÉMAIL DES DENTS. Voy. DENTS.

ÉMERAUDE.

$$Al^{2}O^{3},3SiO^{3} + G^{2}O^{3},2SiO^{3}.$$

Syn. : *Béryl; aigue-marine; smaragd; agustit.*

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	66,45	68,35	67,40
Alumine.....	16,75	17,60	16,10
Glucine.....	15,50	13,13	13,30
Protoxyde de fer	0,60	0,72	0,70
Oxyde de tantale	»	0,72 chaux	0,50
	99,30	100,52	98,00

	(4)	(5)	(6)
Silice.....	68,50	67,359	66,615
Alumine.....	15,75	16,465	16,514
Glucine.....	12,50	12,747	12,749
Protoxyde de fer	»	1,497	3,026
Oxyde de tantale	»	0,280	0,102
— de chrôme	0,30	»	»
	97,05	98,348	99,006

(1) Béryl de Sibérie, par KLAPROTH, *Tr. de Min.* par DUFRÉNOY, t. III, p. 322. — (2) E de Broddbo, par BERZELIUS, *id.* — (3) E. de Limoges, par VAUQUELIN, *id.* — (4) Emeraude du Pérou, par KLAPROTH, *id.* — (5) E. de Somero et Tamela (Finlande), par MOBERG, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1845.

ÉMERAUDE.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	66,50	67,54	67,00
Alumine.....	16,75	17,63	19,64
Glucine.....	15,00	13,51	12,56
Protoxyde de fer..	1,00	»	0,53
Oxyde de tantale, chaux,.....	0,75	»	0,18
	100,00	98,68	99,91

	(4)	(5)	(6)
Silice.....	54,77	64,0	64,60
Alumine.....	24,41	24,0	14,00
Chaux.....	»	8,0	2,56
Glucine.....	15,40	»	13,00
Oxyde de chrôme..	»	»	3,50
Protoxyde de fer...	1,50	1,6	»
Perte.....	3,92	2,4	2,00
	100,00	100,0	99,66

(1) Béryl bleu de Sibérie, par SCHAUB, *Ann. de Ch.*, t. XLIV, p. 39. — (2) E. de Limoges, par GMELIN, *Ann. de Ch. et de Ph.* 3e série t. VII, p. 171. — (3) E. de Formen, par SCHERER *id.* (4) E. de Nertschinck (Sibérie), par GMELIN, *id.*, t. XLIV, p. 27. — (5) E. de Kertfchinskoy, par BINDHEIM, *id.*, t. X, p. 218. — (6) E. du Pérou, par VAUQUELIN.

Émeraude.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Glucine	»	»	16,0	14,0
Alumine	60	60,00	13,0	15,0
Silice	24	21,26	69,0	68,0
Chaux	8	8,33	0,5	2,0
Fer	6	5,00	1,0	1,0
	98	94,59	99,5	100,0

(a) Bergmann, *El. de Ch.* de Chaptal, t. II, p. 102. — (b) Echard, *id.* — (c d) Vauquelin, *Ann. de Ch.*, t. XXVI, p. 172.

ÉMERAUDE ARTIFICIELLE.

Strass incolore	1000,0
Oxyde de cuivre pur	8,0
— de chrôme	0,2

Émeraude. Béryl artificiel.

	Onces.	Grains.
Fondant, stras très-blanc	6	»
Verre d'antimoine	»	24,0
Oxyde de cobalt	»	1,5
	6	25,5

(Douault-Wieland, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIV, p. 67.)

Émeri. Voy. Corindon.

Émétine. $C^{30}AzH^{24}O^{8}$.

	Tr.	Calc.
Carbone	64,57	64,24
Azote	4,30	4,96
Hydrogène	7,77	8,39
Oxygène	22,95	22,61
	99,59	100,20

(Dumas et Pelletier, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIV, p. 191.)

ÉMÉTIQUE.

Oxyde d'antimoine	43,35
Bitartrate de potasse	49,25
Eau	7,40
	100,00

(Philips, *T. des Essais* de Berthier, t. II, p. 502.)

Émétique.

Tartrate de potasse	34
— d'antimoine	54
Eau	8
Perte	4
	100

(Thenard, *Ann. de Ch.*, t. XLI, p. 51.)

Émétique. $C^{8}H^{2}O^{8},2KO+C^{8}H^{4}O^{8},Sb^{2}O^{3}$

	Calc.	
Carbone	611,480	15,27
Hydrogène	24,959	0,64
Oxygène	800,000	20,55
Potasse	589,916	14,98
Ox. d'antim.	1912,904	48,56
	3939,259	100,00

(Liebig, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 3[illegible]

ÉMÉTIQUE D'AMMONIAQUE.

$C^{8}H^{9}O^{16}SbAz$.

	Calc.		Tr.
Carbone	600,0	15,00	15,2
Hydrogène	112,5	3,80	3,0
Oxygène	1500,0	»	»
Antimoine	1612,9	»	»
Azote	177,0	4,41	4,6
	4002,4		

(Dumas et Piria, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e t. V, p. 382.)

Émétique d'ammoniaque.

	Tr.
Acide tartrique	40,34
Oxyde antimonique	46,60
— ammonique	7,65
Eau	5,41
	100,00

(Kobell, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1844.)

ÉMÉTIQUE D'ARGENT.

$C^{8}H^{4}O^{10},AgO,SbO^{3}$.

Carbone	600,0
Hydrogène	50,0
Oxygène	1000,0
Oxyde d'argent	1451,6
— d'antimoine	1912,9
	5014,5

ÉMÉTIQUE DE BARYTE.

$C^{8}H^{2}O^{8}BaOSbO^{3}$.

Carbone	612
Hydrogène	25
Oxygène	800
Oxyde d'antimoine	1912
Oxyde de baryte	956
	4305

(Dumas et Piria, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e t. V, p. 388.)

DE PLOMB.

H^4O^{10},SbO^3,PbO.

Calc.		Tr.	
600,0	12,10	12,09	12,30
50,0	1,01	1,08	1,19
000,0	»	»	»
912,9	»	»	»
1394,5	»	»	»
1957,4			

.)

DE SOUDE.

$H^{10}O^{11}Sb^2O^5,NaO$.

.....	600,0	14,76
.....	62,5	1,54
.....	1100,0	»
noine.....	1912,9	»
um.....	390,9	»
	4066,3	

, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série,

strontiane.....	82,69
chaux.....	12,50
er.....	1,00
.....	3,79
	99,98

.....	49,025	48,555
.....	7,788	7,677
.....	24,277	25,026
.....	18,910	18,742
	100,000	100,000

THOMSON, *T. de Ch. org.* de Liebig,

BAN.

dans l'alcool.....	56,0
e dans l'eau.....	30,8
le dans l'eau et l'alcool	5,2
et perte.....	8,0
	100,0

de Ch. de Dumas, t. VII, p. 330.)

ENGEBO COMMUN ou résine de *pinus abies*. Se compose de deux résines A et B.

Résine A soluble dans l'alcool. $C^{20}H^{28}O^6$.

	Tr.			Calc.
Carbone.	75,76	76,01	76,34	76,01
Hydrog..	9,35	9,29	9,21	9,07
Oxygène.	14,89	14,70	14,48	14,92
	100,00	100,00	100,00	100,00

Résine B peu soluble dans l'alcool. $C^{20}H^{30}O^6$.

	Tr.			Calc.
Carbone	77,55	78,20	78,182	77,95
Hydrog.	9,40	9,69	9,390	9,30
Oxygène	13,05	15,11	12,528	12,75
	100,00	100,00	100,00	100,00

(JOHNSTON, *R. sc. et ind.*, t. XIV, p. 517.)

ENCHYSIDÉRITE. Voy. PYROXÈNE.

ENDELIONE. Voy. BOURNONITE.

ENDIALITE de Kangerdluarsuk.

Silice.....	53,31
Zircone.....	11,10
Chaux.....	9,79
Soude.....	13,82
Oxyde de fer.....	6,75
— de manganèse.....	2,06
Acide muriatique.....	1,02
Eau.....	1,86
	99,68

(STROMEYER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XX, p. 276.)

ENGRAIS.

Chaux.....	44,96
Magnésie.....	1,32
Acide phosphorique.....	40,18
Perte par la calcination..... } Matière organique, eau..... }	13,54
	100,00

(STERHOUSE, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1846, p. 656.)

TABLEAU DES ANALYSES ET VALEURS COMPARÉES DES ENGRAIS.

DÉSIGNATION des SUBSTANCES.	EAU NORMALE.	POIDS de la matière sèche employée.	AZOTE en centimètres cubes.	TEMPÉRATURE.	PRESSION.	AZOTE POUR 100 dans la matière sèche.	AZOTE POUR 100 dans la matière normale.	ÉQUIVALENT EN [illegible]
	gr	gr	c.c.	°	m			
Fumier de ferme	79,3	4,0755	66,1	9,2	0,745	1,95	0,4	10
Feuilles d'automne, chêne	24.99	0,353	4,75	14	0,751	1,565	1,175	12
— hêtre	39,3	0.492	8	15	0,761	1.906	1,177	10
— peuplier	51,1	0,553	5,5	15	0,761	1,166	0,538	16
— acacia	53,6	0,372	5	15	0,7516	1,557	0,721	12
— poirier	14.5	0,593	8,2	18,8	0,743	1,53	1.36	12
Madia sativa en engrais vert	70,55	0,31	14	19	0.761	1,534	0,45	12
Rameaux et feuilles de buis	59,26	0,488	12,25	17,1	0,7562	2.89	1,17	6
Marc de pommes à cidre	6,4	0,716	3,7	6	0.747	0,63	0.59	30
— de houblon	73,05	0,439	8,50	15,75	0,749	2,223	0,60	8
Écume des défécations	67,0	0,488	6,5	15	0,769	1,579	0,535	12
Tranch. de betterave épuis	94,50	0,691	10,25	15,20	0,7695	1,758	0,009	11
Tourteau de graines de coton	11.02	0.332	13,25	22	0,7607	4.524	4,02	3
— de caméline	6.5	0,668	32,3	7,4	0,754	5,93	5,515	3
— de chènevis	5,0	0.584	24,7	7,5	0,753	4,78	4.21	4
— de pavots	6,0	0,714	33,2	6,5	0,753	5,70	5,36	3
— de faines	6,2	0.718	20,7	6,5	0,752	5,53	3,31	5
— de noix	6,0	0,719	34,0	7	0.752	5,59	5.24	3
Fumier des auberges du midi	60,58	0,493	9	16,50	0,745	2.083	0,79	9
Guano importé en Angleterre	19.56	0,766	40	14,50	0,766	6.201	4,988	3
— épuré par le tamisage	23,40	0,480	29,50	15,80	0,744	7,047	5,398	2
— — en France	11,28	0,266	37	18,30	0,746	15,732	13,950	1
Litière vers à soie 5e âge	14,29	0,498	15	16	0,754	3,483	3,285	5
— — 6e âge	11,39	0,361	11,25	15	0,773	3,709	3,290	5
Chrysalides vers à soie	78,50	0,318	25	17,50	0,750	8,987	1,942	2
Urine des pissoirs publics	9,37	0,363	55	15	0,751	17,556	16.833	1
	96,889	0,150	25	17,50	0,752	23,108	0,715	
Noir des raffiner. (Mayenne)	27,65	1,038	16,5	15	0.774	1,901	1,375	10
Engrais hollandais	44,12	0,382	8	14,50	0,764	2,478	1,36	7
Noir anglais	13,45	0,260	18	14,8	0,751	8.022	6.952	2
Résidu du bleu de Prusse + sang	53,40	0,466	11	14	0,7704	28,031	1,306	
Herbes marines animalisées	12,54	0,645	15,5	16,75	0,757	2,756	2,408	
—	11,72	1,008	24,25	14	0,760	2.714	2,395	
Terreau	»	1	8,7	7,5	0,739	1,03	»	1
Coquillages de mer	»	2,130	1,00	24	0.7625	0,052	0,052	37
Fumier de ferme	79,3	4,0755	66,1	9,2	0,745	1.95	0,40	1
Paille de pois	8,5	0.600	10,0	10.5	0,744	1,95	1,79	1
— de millet	19,0	0,600	5,0	10.0	0,732	0,96	0,78	2
— de sarrasin	11,6	0,500	2.3	9,5	0,745	0,54	0,48	3
— de lentilles	9,2	0,600	5,7	10,5	0,743	1,12	1,01	1
— de froment	19.3	0,600	1,7	13,6	0,747	0,30	0,24	6
— —	5,3	0,555	2,5	16	0,762	0,53	0,49	3
— —	5,3	0.723	2.8	16,5	0,764	0,43	0,41	4
— —	9,4	0,474	5,8	16	0,762	1,42	1,33	1
— de seigle	12,2	0,600	1,2	13,0	0,747	0.20	0 17	9
— —	12,6	0,524	2,2	17,5	0,758	0.50	0,42	3
— d'avoine	21.0	0,600	1,8	13	0,744	0.36	0.28	5
— d'orge	11,0	0,600	1.3	14	0,750	0.26	0,23	7
Balles de froment	7,6	0,600	5,0	10,5	0,728	0,94	0,85	2
Tiges sèches de topinambour	12,9	0,354	1,3	13,0	0,746	0,43	0.37	1
Fanes de madia	14.3	0,860	2,0	16.3	0,767	0,66	0 57	2
Herbe d'une prairie naturelle	87,5	0.654	27,5	12,66	0,763	4,29	0.53	
Genêt	10,4	0,531	6,2	17,2	0,794	1.37	1,22	1
Fanes de betteraves vertes	88,9	0,500	19,0	7,5	0,745	4,50	0.50	
— de pommes de terre	76,0	0,476	9,5	10,0	0,745	2,30	0,55	
— de carottes	70.9	0,600	15,3	9,5	0,728	2,94	0,85	
Feuilles de bruyère	7,0	1,082	18,0	11,0	0,753	1,90	1,74	1
Fucus digitatus	39.2	0,788	9,5	13.5	0,755	1,41	0.86	1
— —	40,0	1,451	19,5	14,0	0.761	1,58	0,95	1
— saccharinus	40,0	1,170	32,0	13,0	0,755	2.29	1,38	1
— —	75,5	»	»	»	»	»	0,54	
Touraillons	6,0	0,897	38,0	15,5	0,751	4,90	4.51	3
Racine de trèfle enfoui	9,7	0,638	9,5	10,0	0,746	1,77	1,61	1
Tourteau de lin	13,4	0.500	25.3	9.0	0,750	6,00	5,20	
— de colza	10,5	0.500	22,7	5,0	0,749	5,50	4,92	3

DÉSIGNATION des SUBSTANCES.	EAU NORMALE.	POIDS de la matière sèche employée.	AZOTE en centimètres cubes.	TEMPÉRATURE.	PRESSION.	AZOTE POUR 100 dans la matière sèche.	AZOTE POUR 100 dans la matière normale.	ÉQUIVALENT de la substance sèche.	ÉQUIVALENT de la substance à l'état normal.
		gr	c.c.	°	m				
n d'arachis	6,6	0,801	57,6	17,0	0,751	8,89	8,33	21,19	4,62
de madia	11,2	0.442	22.0	20.0	0.755	5,70	5,06	34,2	7,9
d'épuration	10.0	0.455	15,4	17.2	0.755	3,92	3,54	322.0	74.97
—	7,67	4.246	21,5	19,66	0.767	0.58	0,54	49,7	11.3
de lupin blanc	10,5	0.806	27,6	12,85	0.762	4,35	3.49	44,8	11.4
raisin	48.2	0,6865	19,7	18,5	0.755	3,31	1,71	58.9	23,39
—	»	2,055	62.0	17.0	0,768	3,56	1,83	54,77	21,83
betteraves	9.3	0,390	4,2	15.0	0,754	1,26	1,14	154,7	35
—	70	»	»	»	»	»	0,378	»	105,8
s pommes de terre	73.0	1,130	19	18	0,7635	1,95	0 526	100	76
ommes de terre	95,4	0.373	26,5	17,66	0,7635	8,28	0,376	23,30	106.38
féculeries	99,15	»	»	»	»	8,28	0,070	»	106.38
—	99,25	»	»	»	»	8,28	0,062	»	645.16
s eaux de féculeries	80	0,759	18	19	0,757	1,81	0,36	197,7	111.1
—	15	»	»	»	»	1.81	1,538	»	24,5
fumiers	99,6	0.651	20	13	0.768	1,54	0.59	126,6	67.7
e bois d'acacia	25,0	0.755	2,5	13,0	0.755	0.38	0.29	513,1	137,9
—	25,0	1.021	2,75	18.0	0,762	0,31	0.23	629.3	173.9
sapin	24	1,098	2.00	14,0	0,767	0,22	0,16	886,3	250
—	24	1.168	3,0	10,5	0.760	0,31	0.23	629,3	173,9
chêne	26,0	1.485	9,0	7,0	0,759	0,72	0.54	256	74
nts solides de vaches	85.9	1,077	21,0	13.1	0.741	2,30	0.30	84	125
vaches	88.3	1,173	39,0	16.0	0,736	3,80	0,44	51,3	99.5
nts mixtes de vaches	84,3	»	»	»	»	2.59	0,41	75.2	90.9
de porcs	81,4	0.995	29,3	20,0	0,754	3.37	0,63	57,86	63,4
de moutons	63,0	0.890	23,0	19,8	0,762	2,99	1,11	65,2	36
de chèvres	46,0	0,873	29,0	18,0	0.764	3,93	2.16	49,6	18,5
solides de cheval	75,3	1,126	21,0	12	0,755	2.21	0.55	88,2	72,7
cheval	79.1	1,218	126,0	12.4	0,766	12,50	2,61	15.5	15.3
nts mixtes de cheval	75,4	»	»	»	»	3,02	0,74	64,05	54
ne	9,6	0,8335	64.8	16,3	0,765	9,02	8,30	21,6	4,8
flamand liquide	»	3,671	5,8	15,3	0,752	»	0.19	»	210 5
—	»	2,871	5,5	14.7	0,754	»	0.22	»	181,8
e de Belloni	12.5	0,927	34,0	11,0	0.762	4,40	3,85	44.3	10,3
de Montfaucon	41,4	1.937	45	19	0,760	2,67	1,56	»	»
s d'huîtres	17.9	1.995	6,8	13.0	0,751	0.40	0,32	487.5	125
dit *brûlé*	3,8	0.854	3,0	19,0	0,753	0,40	0,38	487,5	105,26
houille	15.6	0,685	8.1	18,5	0.753	1,59	1,35	122	29,62
bois	5,6	0.650	7,4	19,8	0,755	1.31	1,15	148.85	34,78
la rivière de Morlaix	3.7	0.905	3,5	18,5	0.732	0,42	0,40	464.28	100
la rivière de Roscoff	0,5	0,791	0,9	16,8	0,767	0,14	0.13	392,85	307,69
	1,038	5,598	25	18,5	0,763	0,517	0,512	377,17	78.1
de Picardie	9.2	0,491	3,0	15,0	0.755	0.71	0.65	274,6	61.5
nsculaire sèche	8,5	0,422	52,0	17,0	0,757	14,25	13,04	13 6	3.06
ulée	38	0,6755	64,0	20,0	0,7625	10,862	6.700	17.95	5,97
soluble	21,43	0,318	42,5	18	0,763	15,503	12,18	10,40	2.37
uide	81,01	»	»	»	»	»	2,945	12,64	3,28
—	82,5	»	»	»	»	»	2,712	»	13,3
ugulé et presse	73,45	0,316	47,25	22	0,7627	17	4.514	11,47	8,86
insoluble	12,5	»	»	»	»	17	14,875	11.47	2,69
	12,9	0,64	9.6	15,0	0.755	17,61	15.34	11	2.60
le poils de bœufs	8.9	0,180	23.4	15,2	0,750	15,12	13,78	12,89	2.9
de laine	11.28	0.267	46.5	18,5	0,763	20,26	17,978	9.62	2.22
le corne	9,0	0,184	25,1	17,2	0,752	15,78	14.36	12.35	2,78
ns	77	0,607	74	21	0,7625	13,931	3,204	14,14	12.7
ns	7,49	0,473	30,5	16.75	0,766	7.58	7,016	25,72	5,70
des	30	»	»	»	»	»	5,306	»	7.54
à l'air	8	»	»	»	»	»	6,215	»	6.43
de colle d'os	42.0	4.860	38,5	18,55	0.758	0,912	0,528	213.8	75.75
colle	33,61	0,876	43,0	18,50	0.754	5,625	3,734	34.6	10,8
cretons	8,18	0.523	58.50	17,0	0,757	12.934	11,875	15 07	3.36
mal des raffineries	47.7	1.046	18,0	15.0	0.767	2,04	1.06	95,5	37,7
malisé	44,62	2,742	46,25	18.50	0,764	1.96	1,090	98	36.69
camps	42	1,963	50	18,50	0,764	2,958	1,242	65,9	32,2

t Boussingault, *C. R.*, t. XVIII.)

ÉPERLAN.

Albumine.
Mucus.
Osmazôme.
Sel ammoniac.
Matière gélatineuse.
Hydrochlorate de potasse.
Phosphates de potasse, de magnésie, de fer et de chaux.
Carbonate de chaux.
Matière huileuse.
Phosphore.
Fibre animale.

(MORIN, *Journ. de Pharm.*, t. VIII, p. 65.)

ÉPERVIÈRE (hieracium). Plante verte.

Eau	8	0,0
Substances solubles dans l'eau bouillante		
Substances solubles dans une lessive alcaline caustique	7,800	
Cire, résine, chlorophylle	0,040	
Fibre végétale	5,700	
	100,000	

ÉPERVIÈRE. Cendres.

Potasse	0,214
Soude	0,044
Chaux	0,180
Magnésie	0,064
Alumine	0,006
Silice	0,129
Oxyde de fer	0,009
Oxyde de manganèse	0,007
Chlore	0,170
Acide sulfurique	0,056
Acide phosphorique	0,115
	0,994

(SPRENGEL, *Ann. agr.* de Roville, t. VIII, p. 234.)

ÉPIDERME de l'homme.

Graisse	0,5
Matière animale soluble dans l'eau	5,0
Albumine concrète	93,0
Acide lactique	»
Lactate	»
Phosphate et hydrochlorate de potasse	»
Sulfate et phosphate de chaux	»
Sel ammoniacal	1,0
— de fer	tr.

(JOHN, *Écrits ch.*, t. VI, p. 92.)

Voy. CORNE.

ÉPIDOTE.

Syn. : *Akanticonne; pistazite; dol scorza; stralite; sassaline; wolthamit dalite; schorl vert; thallite; buch thulite.*

	(1)	(2)
Silice	37,0	39,00
Alumine	27,0	26,00
Chaux	14,0	15,00
Protoxyde de fer	17,0	18,50
— de mangan.	1,5	1,25
	96,5	99,75

	(4)	(5)
Silice	39,30	45,0
Alumine	29,49	29,0
Chaux	23,96	21,0
Protoxyde de fer	6,48	3,0
— de mangan.	»	»
	99,23	98,0

	(7)	(8)
Silice	37,86	38,49
Alumine	16,30	17,65
Chaux	13,12	21,63
Protoxyde de fer	7,44	5,60
— de mangan.	18,96	14,08
Magnésie	4,82	1,82
	98,47	99,27

(1) E. verte ou ferrugineuse du Beau DESCOTILS. — (2) E. du Tyrol, par JOHN grise ou calcaire des États-Unis, par T (4) E. de Bareuth, par BUCHOLZ. — (5) E. de par KLAPROTH. — (6) E. violette de Sai par CORDIER. — (7) *Id.*, par SOBRERO. — (HARTWEY. — (9) E. grise de Bareuth, pa

(*Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 220.)

THULITE.

	(1)	(2)
Silice	46,10	42,50
Peroxyde de cérium	25,95	»
Chaux	12,50	19,40
Peroxyde de fer	5,45	»
Potasse	8,00	»
Eau	1,55	»
Alumine	»	25,10
Magnésie	»	0,65
Soude	»	»
	99,55	87,65

(1) E. de localité inconnue, par THOM E. de Telemarken, par ESMARK. — (1 GMELIN.

(*Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 204.)

	(1)	(2)	(3)	(4)
..	22,15	23,07	30,00	23,74
..	0,30	0,53	2,76	1,11
».	16,61	16,72	12,10	17,24
..	21,61	21,72	14,47	20,78
..	29,85	36,68	40,57	37,98

	(5)	(6)	(7)
.....	21,95	22,86	22,67
.....	0,27	2,38	0,73
ique...	14,42	14,29	6,19
.....	21,98	22,24	29,18
.....	36,64	36,14	40,62
.....	»	2,12	»
.....	»	»	0,42

Dauphiné, par KUHN, *R. sc. et ind.*, 327. — (2) P. d'Arendal, par KUHN, *id.* — yer, *id.* — (4) P. d'Arendal, *id.* — (5) P. d. — (6) P. d'Arendal, *id.* — (7) P. de

d., t. XXVII, p. 327.)

servant de gangue au corindon te.

.....	45	40,0	42,0
.....	28	25,0	25,5
.....	15	21,5	16,0
.....	11	11,5	14,0
.....	1	2,0	2,5
	100	100,0	100,0

Journal des Mines, floréal an XI.)

s.

.....	0,5528
de fer.....	0,2113
.....	0,1674
.....	0,0815
.....	0,0325
	1,0455

t, *Tr. de Min.* par Thomson, p. 376.)

TE.

.....	0,68
onique.....	0,32
.....	36,97
.....	21,84
de de fer.....	10,19
de fer.....	9,19
.....	21,14

Annuaire de Millon et Reiset, 1849,

ÉPINE-VINETTE. Racine.

Matière colorante brune.....	2,550
— — jaune.....	6,620
Gomme contenant des traces d'un sel calcique.....	0,350
Amidon mêlé à des sels calciques..	0,200
Sels calciques.....	0,200
Huile grasse.....	0,400
Chlorophylle.....	0,025
Résine molle.....	0,550
Fibre ligneuse.....	55,400
Eau.....	3,500
Excès.....	1,300
	71,095

(BRANDES, *T. de Ch.* de Berzelius.)

ÉPINE-VINETTE.

Cire.....	0,4	1,6
Graisse.....	0,6	1,0
Chlorophylle.....	»	1,0
Résine.....	20,4	7,6
Substance particulière appelée berbérine.....	17,6	
Matière colorante brune.....	»	13,8
Gomme.....	1,4	5,0
Amidon.....	tr.	1,6
Malates et phosphates.....	3,4	1,2
Fibre ligneuse.....	31,2	41,4
Cendres.....	2,6	2,2
Humidité et huile.....	22,0	2,5
	99,6	79,1

(BUCHNER et HERBERGER, *Tr. de Ch.* de Berzelius.)

ÉPIPHYTE.

	(1)	(2)
Eau.....	79,64	89,06
Matière organique.....	18,34	9,84
Cendres.....	2,02	1,10
	100,00	100,00

(1) Commelina. — (2) Vanilla.

(JOHN THOMSON, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 605.)

ÉPISTILBITE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice...	59,15	59,95	58,59	58,61
Alumine.	17,92	16,87	17,52	17,03
Chaux...	7,65	7,19	7,56	8,21
Soude...	»	»	1,78	1,20
Eau.....	15,40	15,10	14,48	13,80
	100,12	99,11	99,93	98,85

(1) Heulandite. — (2) *Id.* — (3) Épistilbite, par ROSE. — (4) *Id.*, par BEUDANT.

(*Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 446.)

ÉPITHÉLIUM.

Carbone	54,53
Hydrogène	7,03
Azote	16,64
Oxygène	22,32
Soufre	2,48
	100,00

(GORUP-BÉZANET, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 694.)

ÉPONGE.

Carbone	48,75
Hydrogène	6,35
Nitrogène	16,40
Oxygène	28,50
	100,00

(POSSELT, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1845.)

ÉPONGE. Cendres d'éponges.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Charbon	33,24	19,17	34,3	10,47
Cyanogène	»	»	»	3,27
Iod. de magnésium	»	»	»	0,24
— de sodium	1,16	»	2,1	»
— de potassium } Bromure	0,70	2,56	»	»
Sel marin	»	»	21,2	6,15
Chlor. de potassi.	0,73	»	»	0,16
Brom. de magnésium	»	»	0,7	»
Sulf. de calcium.	»	»	»	0,47
Sulfate de chaux.	6,64	»	1,6	8,88
Carbonate de ch.	26,66	31,87	10,3	27,37
Phosphate de ch.	3,80	7,72	3,5	1,88
Oxyde ferreux	8,57	8,55	2,8	6,85
Silicate d'alum.	»	»	»	29,18
Silice et sable	9,43	26,20	»	4,01
Magnésie	3,86	»	0,4	»
Oxyde cuivreux.	tr.	1,05	»	»

(1) HERBERGER. — (2) RAGAZZINI. — (3) PREUSS. — (4) HAYL.

(*Revue sc. et ind.*, 2e série, t. XIV, p. 414.)

ÉPONGE. $C^{780}H^{620}Az^{120}O^{240}IS^{3}Ph^{5}$.

	Tr.	Calc.
Carbone	47,160	47,04
Hydrogène	6,310	6,10
Nitrogène	16,150	16,76
Oxygène	26,902	26,82
Iode	1,080	1,24
Soufre	0,498	0,48
Phosphore	1,900	1,56
	100,00	100,00

(CROOKEWIT, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1845.)

EPSOMITE. Voy. MAGNÉSIE SULFATÉE.

ÉQUISÉTATE D'ARGENT.

Hydrogène	0,765	0,766
Carbone	14,220	14,652
Oxygène	15,624	15,191
Ox. d'argent	69,391	69,391
	100,000	100,000

(REGNAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXII

ÉRABLE.

Charbon marchand de Paris et C

Charbon
Cendres calcinées
Matières volatiles

Équivalent des matières volatil
charbon

(BERTHIER, *Tr. des Essais* de Berthier, t

ÉRABLE. Quantités de sucre extra
vers érables. 3 livres de séve o

Acer dasycarpum
— tataricum
— saccharinum
— negundo
— platanoides
— pseudo-platanus
— campestre
— rubrum

(HERMBSTAEDT, *Ann. de Ch.*, t. LXXII

ERCINITE. Voy. HARMOTOME.

ERGOT du seigle ergoté.

Matière colorante jaune fauve, d
semblable à celle de l'huile d
Matière huileuse blanche, de sa
Matière colorante violette.
Acide libre, peut-être phosphori
Matière végéto-animale très-
très-disposée à la putréfactio
Un peu d'ammoniaque libre.

(VAUQUELIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t.

ERGOT.

Huile grasse épaisse très-fluid
d'un beau jaune
Amidine
Albumine

A reporte

Report....	38,25
.....	2,25
.....	2,50
allisable.....	1,25
rune.....	2,75
.....	3,50
to-animale.....	13,55
.....	0,75
.....	0,50
-ligneuse.....	26,50
rant rouge brun, vio- alcali, fauve rosé par nsoluble dans l'alcool. jaune dans l'ammo- ouleur nulle dans les uble dans l'alcool ...	0,50
rant non isolé.....	»
otasse.....	2,25
odium.....	0,50
aux et de magnésie....	0,50
ate de chaux.....	1,25
ix.....	0,25
.....	0,15
.....	0,45
.....	2,35
	100,00

. de Pharm., 3e série, t. III, p. 215.)

le ergoté.

incolore.....	35,00
ogéné, analogue à celui ignons.....	7,76
nmeux, nitrogéné avec t rouge.....	2,33
.....	1,55
gétale.....	1,46
.....	1,25
tallisable.....	1,05
.....	0,76
.....	46,19
ide de potasse.....	1,42
ec des traces d'ox. ferriq.	0,29
.....	0,14
	102,20

rn. de Pharm., t. XVIII, p. 534.)

.....	76,3266
.....	5,6445
.....	18,0345
	99,9996

uze, Ann. de Ch. et de Ph., t. LXIII.

ÉRINITE.

Syn. : *Kupferglimmer; cuivre arséniaté rhomboédrique; cuivre micacé.*

	(1)	(2)	(3)	(4)
Oxyde ferreux..	»	»	»	2,92
cuivrique.	58	58,74	52,92	44,45
Acide arsénique.	21	21,34	19,35	17,54
— phosphoriq.	»	»	1,29	»
Eau.....	21	19,48	23,94	34,19
Alumine.....	»	»	1,80	»
Phosph. d'alum.	»	»	»	3,93
	100	99,50	99,30	100,00

(1) E. du Cornouailles, par Chenevix, *Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 138. — (2) *Id.*, par Vauquelin, *id.* — (3) *Id.*, par Damour, *id.* — (4) *Id.*, par Hermann, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XIII, p. 425.

ERLAN. Voy. Grenat.

ÉRYTHRINE. Voy. Cobalt arséniaté.

ÉRYTHRINE. $C^8H^8O^4$.

	Tr. (a)	Tr. (b)	(c)	(d)
Carbone...	64,19	64,16	60,810	64,73
Hydrogène.	6,20	6,31	6,334	6,04
Oxygène...	32,64	32,53	32,856	32,23
	100,00	100,00	100,000	100,00

(a) (b) Kane. — (c) Liebig. — (d) Calculé.

Érythrine et oxyde de plomb.

$C^8H^8O^8,2PbO$.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	44,89	44,48
Hydrogène.....	4,32	4,10
Oxygène.....	6,20	5,87
Oxyde de plomb.....	80,54	81,85

(Heeren, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1843.)

ÉRYTHRITE.

Acide silicique.....	67,90
Alumine	18,00
Oxyde ferrique.....	2,70
Chaux	1,00
Magnésie.....	3,25
Potasse.....	7,50
Eau	1,00
	101,35

(Thomson, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1845.)

ÉRYTHROLÉATE DE PLOMB.

$PbO,C^{36}H^{32}O^6$.

Carbone.....	44,53	43,41
Hydrogène.....	6,18	6,24
Oxygène.....	17,96	18,71
Oxyde de plomb.....	31,33	31,64
	100,00	100,00

(Kane, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. II, p. 35.)

ÉRYTHROLÉINE. $C^{16}H^{32}O^{4}$.

	Tr.		Calc.
Carbone	74,27	158,6	74,42
Hydrogène	10,68	22,0	10,53
Oxygène	15,05	32,0	15,05
	100,00	212,6	100,00

(KANE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. II, p. 132.)

ÉRYTHROLITMINE. $C^{26}H^{22}O^{18}$.

	Calc.	Tr.	
Carbone	55,53	55,78	55,3
Hydrogène	8,05	8,69	8,1
Oxygène	36,42	35,43	36,6
	100,00	99,90	100,0

(KANE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. II, p. 133.)

ÉRYTHROLITMINE ET AMMONIAQUE.

$C^{26}H^{22}O^{18},AzH^{3}$.

	Tr.	Calc.	
Carbone	55,07	158,6	55,63
Hydrogène	8,48	23,5	8,24
Oxygène	36,45	96,0	36,13
Ammoniaque		7,0	
	100,00	285,1	100,00

(KANE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. II, p. 135.)

ÉRYTHROPROTIDE. $C^{13}H^{8}AzO^{5}$.

	Tr.	Calc.
Carbone	56,63	56,12
Hydrogène	5,93	5,64
Azote	10,23	10,00
Oxygène	27,21	28,24
	100,00	100,00

(MULDER, *T. de Ch.* de Berzelius.)

ÉRYTHRORÉTINE. Voy. RÉSINE DE RHUBARBE

ÉRYTHRYLINE. $C^{22}H^{16}O^{6}$.

Carbone	67,80	67,06
Hydrogène	8,13	8,37
Oxygène	24,07	24,57
	100,00	100,00

(KANE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. II, p. 12.)

ÉRYTHRYLINE ET OXYDE DE PLOMB.

$C^{22}H^{16}O^{6},2PbO$.

	Tr.	Calc.
Carbone	31,58	31,85
Hydrogène	3,92	3,79
Oxygène	11,90	11,39
Oxyde de plomb	52,60	52,97
	100,00	100,00

(HERREN, *Repp. ann.* de Berzelius, 1842.)

ÉRYTRARSINE. $C^{4}H^{6}Ar^{2}O^{3}$.

Carbone	[illegible]
Hydrogène	[illegible]
Arsenic	[illegible]
Chlore	[illegible]
	100

(BUNSEN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, p. 217.)

ESCARBOUCLE. Voy. GRENA

ESCARRES de petite vérole.

Albumine coagulée	.....
— non coagulée	.....
Graisse	.....
Extrait de viande	.....
Sels	.....

(LASSAIGNE, *Tr. de Ch.* de Berzelius.

ESCHINITE DE MIASK.

Acide niobique	.....
— titanique	.....
Zircone	.....
Protoxyde de fer	.....
Yttria	.....
Oxyde de lanthane	.....
— de cérium	.....
Chaux	.....
Eau et traces de fluor	.....

(HERMANN, *Annuaire* de Millon et p. 264.)

ESCULINE. $C^{2}H^{9}O^{10}$.

	Tr.
Carbone	52,4
Hydrogène	4,8
Oxygène	42,6
	100,0

((TROMSDORFF jeune, *T. de Ch.* de B

ESMARKITE.

Silice	.....
Alumine	.....
Magnésie	.....
Protoxyde de fer	.....
Protoxyde de manganèse	.....
Eau	.....
Chaux	.....
Oxyde de plomb	.....
— de cuivre	.....
— de cobalt	.....
Acide titanique	.....

(ERDMANN, *R. sc. et ind.*, t. IX, p. 161

Voy. DATHOLITE.

Γ DE BOIS. C^2H^3O,HO.

98. Éb^n à 66,5. D^e de vapeur 1,12.

Hydrate d'oxyde de méthyle; hy-méthylene.

	Tr.		Calc.	
e.....	37,7	37,7	153,05	37,97
ène...	12,5	12,3	50,00	12,40
e	49,8	50,0	200,00	49.63
	100,0	100,0	403,05	100,00

m ;

ène	178.05	44,17
.....	225,00	55,83
		100,00

et PÉLIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVIII,)

DE BOIS ET POTASSE.

$2C^2H^3O,HO,KO$.

	Tr.	Calc.
e.....	21,73	23,85
ène.....	6,21	6,81
e.....	25,96	23,37
.....	46,10	45.97
	100,00	100,00

ann et SCHWEITZER, *Rapp. ann.* de Berzelius,

Γ DE MENDÉRÉRUS. Voy. ACÉ-D'AMMONIAQUE

Γ PYROACÉTIQUE. Voy. ACÉ-

Γ PYROLIGNEUX. V. ACÉTONE.

CES.

Huiles essentielles.

D'ABSINTHE.

	Tr.		Calc.
e.....	78,8	79,0	78,9
ène.....	10,5	10,7	10,5
ie.....	10,7	10,3	10,6
	100,0	100,0	100,0

c, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XVI, .)

D'ACORUS.

	(1)	(2)
e.....	80,82	79.53
ène.....	10,89	10.28
ie.....	8.29	10.19
	100,00	100,00

int d'ébullition à 150°.
int d'ébullition à 260°.

ERMANN, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1844.)

ESSENCE D'AMANDES AMÈRES. $C^{14}H^6O^2$.

Syn. : *Hydrure de benzoïle.*

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	1070,118	79.438	79,56
Hydrogène ..	74,877	5,756	5.56
Oxygène	200,000	14,806	14,88
	1344,995	100,000	100,00

	(d)	(e)
Carbone.....	79,603	79,29
Hydrogène.....	5,734	5,41
Oxygène.....	14.663	15,30
	100,000	100,00

(a) (c) Calculé. — (b) (d) WOHLER et LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.* t. LI, p. 280. — (e) LAURENT, *id.*, t. LX, p. 219.

ESSENCE D'ANIS. $C^{20}H^{12}O^2$.

	(a)	(b)
Carbone.....	76,487	81,35
Hydrogène.....	9,352	8,26
Oxygène.....	13,821	10,39
Azote.....	0,340	»
	100,000	100,00

(a) TH. DE SAUSSURE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIII, p. 283. — (b) DUMAS, *id.*, t. L, p. 234.

ESSENCE D'ANIS.

		Tr.	
Carbone.....	81,08	80,91	80,82
Hydrogène	8,00	8,08	8,36
Oxygène	10,92	11,01	10,82
	100,00	100,00	100,00

	Tr.		Calc.	
Carbone..	80,98	81,03	1500	81,08
Hydrog. .	8,15	8,02	150	8,10
Oxygène .	10.87	10,95	200	10,82
	100.00	100,00	1850	100,00

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. II, p. 278.)

ESSENCE D'ANIS. Stéaroptène.

Carbone.....	81,21
Hydrogène.....	8,12
Oxygène.....	10,67
	100,00

(DUMAS.)

ESSENCE D'ASSA-FŒTIDA.

Carbone.....	66,16	62,54	58,42
Hydrogène.....	9,83	9.45	9,12
Soufre.....	20,98	20,12	16.88
Oxygène.....	3.03	7,89	15.58
	100,00	100,00	100,00

(*T. de Ch. organ.* de Liebig, t. III, p. 490.)

Essence d'athamante. $C^{20}H^{17}O^{6}$.

	Tr.	Calc.
Carbone	69,68	69,65
Hydrogène	9,75	9,83
Chlore	20,86	20,52
	100,29	100,00

(Winkler et Schnedermann, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846.)

Essence de bergamote. $C^{10}H^{15}O$.

	Tr.	Calc.
Carbone	84,36	84,384
Hydrogène	11,40	11,498
Oxygène	7,24	7,098
	100,00	

(Ohme, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1841.)

Essence de bouleau. $C^{10}H^{8}$.

	Tr.	Calc.
Carbone	88,05	88,23
Hydrogène	11,95	11,76
	100,00	99,99

(Sobrero jeune, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1844.)

Essence des bourgeons du sapin.

Carbone	87,40
Hydrogène	11,77
Oxygène	0,83
	100,00

(Woehler, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1845.)

Essence de cajeput. $C^{10}H^{9}O$.

	Tr.		Calc.
Carbone	77,90	78,11	78,13
Hydrogène	11,57	11,38	11,49
Oxygène	10,53	10,51	10,38
	100,00	100,00	100,00

(Blanchet et Sell, *T. de Ch.* de Berzelius.)

Essence de camomille.

Carbone	79,85	79,81	79,56	78,26
Hydrog.	10,60	10,69	10,83	»
Oxygène	9,55	9,50	9,61	»
	100,00	100,00	100,00	

(Borntræger, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 435.)

Essence de camomille romaine.

Carbone	75,57	76,61	76,00
Hydrogène	10,57	10,66	10,78
Oxygène	13,86	12,73	13,22
	100,00	100,00	100,00

(Gerhardt, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, septembre 1848, t. XXIV, p. 96.)

Essence de camphre. $C^{20}H^{16}O$.

Carbone	
Hydrogène	
Oxygène	

(*R. sc. et ind.*, t. X.)

Essence de camphre. $C^{20}H^{16}O$.

	Tr.
Carbone	83,018
Hydrogène	11,352
Oxygène	5,630
	100,000

(Martius et Ricker, *Rapp. ann.* de Berzeliu

Essence de cannelle. $C^{15}H^{8}O^{2}$.

	(a)	(b)	(c)
Carbone	81,8	81,3	82,1
Hydrogène	6,4	6,1	5,9
Oxygène	11,8	12,6	12,9
	100,0	100,0	100,9

(a) (b) Dumas et Péligot. — (c) (d) Calcul

Essence de cannelle. $C^{20}H^{11}O^{2}$.

	Tr.
Carbone	81,93
Hydrogène	7,23
Oxygène	10,84
	100,00

(Mulder, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1841.)

Essence de cannelle.

	(1)	
Carbone	79,52	8
Hydrogène	6,40	
Oxygène	14,08	
	100,00	10

(1) Résine alpha, $C^{10}H^{11}O^{4}$. — (2) Résine $C^{10}H^{9}O$.

(Mulder, *Tr. de Ch. org.* de Liebig, t. II, p. 33

Essence de cannelle et acide nitriqu $C^{10}H^{8}O^{2}$.

	(1)	(2)
Carbone	81,6	81,7
Hydrogène	6,4	6,0
Oxygène	12,0	12,3
	100,0	100,0

(1) Huile de l'écorce. — (2) (3) Huile de la naison nitrique.

(Mulder, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1841.)

Essence de cannelle blanche.

Carbone	
Hydrogène	
Oxygène	

Meyer et Reiche, *Rapp. ann.* de Berzelius,

ANNELLE et ammoniaque.

	Calc.		Tr.
1677,3	100,0	88,6	89
214,5	12,8	11,4	11
1891,8	112,8	100,0	100

GOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVII,

ARDAMOMUM. $C^{20}H^{22}O^{6}$.

	Calc.		Tr.
.....	1530,4	63,6	64,0
.....	275,0	11,4	11,4
.....	600,0	25,0	24,6
	2405,4	100,0	100,0

GOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVII,

ARVI.

.....	86,19
.....	10,68
.....	3,13
	100,00

sc. et ind., t. VIII, p. 186.)

ARVI.

99	85,204	82,126	78,603
90	10,517	9,827	9,217
11	4,279	8,047	12,180
00	100,000	100,000	100,000

pp. ann. de Berzelius, 1842.)

SCARILLE.

.....	86,926	82,021
.....	10,487	10,267
.....	2,587	7,712
	100,000	100,000

pp. ann. de Berzelius, 1842.)

DRE. $C^{32}H^{26}O^{2}$.

	Calc.		Tr.
.....	2448	82,3	81,76
.....	325	10,9	11,32
.....	200	6,8	6,92
	2973	100,0	100,00

. *de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. I,

ITRON. $C^{12}H^{8}$ ou $C^{10}H^{8}$.

	Calc.		Tr.
....	»	»	0,775
.....	765,2	88,5	86,899
....	100,0	11,5	12.326
	865,2	100,0	100,000

Ann. de Ch. et de Ph., t. XIII, p. 265.)

ESSENCE DE CUBÈBE. $C^{15}H^{12}$.

Carbone.....	88,5
Hydrogène.....	11,5
	100,0

ESSENCE DE CUMIN.

	(1)	(2)	(3)
Carbone.....	88,27	87,77	86,98
Hydrogène.....	10,85	10,87	10,76
Oxygène.....	0,88	1,36	2,26
	100,00	100,00	100,00

	(4)	(5)
Carbone.....	86,72	85,88
Hydrogène.....	10,22	10,46
Oxygène.....	3,06	3,66
	100,00	100,00

(1) Ébullition à 175°.
(2) — à 190°.
(3) — à 200°.
(4) — à 210°.
(5) — à 225°.

(GERHARDT et CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. I, p. 64.)

ESSENCE D'ÉLÉMI. $C^{5}H^{4}$.

Dens^d 0,849. Éb^n à 174°.

	Calc.	Tr.	
Carbone.....	88,46	87,93	87,72
Hydrogène.....	11,54	11,69	11,75
	100,00	99,62	99,47

(STENHOUSE, *R. sc. et ind.*, t. III, p. 350.)

ESSENCE D'ÉLÉMI. $C^{20}H^{16}$.

	Tr.		Calc.
Carbone.....	88,0	88,1	88,24
Hydrogène.....	11,9	11,9	11,76
Perte.....	0.1	»	»
	100,0	100,0	100,00

(*Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, septembre 1849, t. XXVII, p. 90.)

ESSENCE D'ESTRAGON. $C^{32}H^{21}O^{2}$.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	81,00	81,03
Hydrogène.....	8,85	8,86
Oxygène.....	10,15	10,11
	100,00	100,00

(LAURENT, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1844.)

ESSENCE DE FENOUIL.

	(a)	(b)
Carbone.....	77,19	75,4
Hydrogène.....	8,49	10,0
Oxygène.....	14,32	14,6
	100,00	100,0

(a) BLANCHET et SELL. — (b) GOBBEL.

(*Tr. de Ch.* de Berzelius.)

Eau de fenouil amer. Huile la moins volatile.

	Tr.		Calc.
Carbone	81,14	80,87	81,08
Hydrogène	8.23	7,97	8,10
Oxygène	10,63	11,16	10,82
	100,00	100,00	100,00

(Cahours, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. II, p. 305.)

Essence de fenouil. Huile la plus volatile.

Carbone	87,31	87,65	87.86
Hydrogène	10,54	11,11	11,37
Oxygène	2,15	1,24	0,77
	100,00	100,00	100,00

(Cahours, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. II, p. 304.)

Essence de galanga minor.

Carbone	74,923	74,881
Hydrogène	11,557	11,548
Oxygène	13.520	13,571
	100,000	100,000

(Vogel, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1845.)

Essence de gaultheria recumbens. Voyez Salicylate de méthylène.

Essence de genièvre. Même composition que l'essence de térébenthine.

Essence de girofle. $C^{20}H^{12}O^{2}$.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone	74,63	1530,4	70,02	70,04
Hydrog.	8,15	162,5	7,42	7,88
Oxygène	17,22	500,0	22,56	22,08
	100,00	2192,9	100,00	100,00

(a) Ettling, *Tr. de Ch.* de Berzelius, t. II, p. 526. — (b) (c) Calculé. — (d) Dumas, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIII, p. 167.

Essence de girofle. Matière nacrée cristallisée en lames et déposée dans l'eau distillée de girofle. $C^{20}H^{12}O^{4}$.

	Tr.		Calc.
Carbone	72,25	1530	73,55
Hydrogène	7,64	150	7,21
Oxygène	20,11	400	19,24
	100,00	2080	100,00

(Dumas, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIII, p. 168.)

Essence de gomart. $C^{10}H^{8}$.

		Tr.		Calc.
Carbone	88,2	»	88,0	88,24
Hydrogène	11,8	11,82	11,9	11,76
	100,0			100,00

(*Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, septembre 1849, t. XXVII, p. 91.)

Essence de houille. Voy. Leukol nol, Essence de naphte.

Essence de houille. Huile de tronc d'une tourbière. $C^{4}H^{3}$.

	Tr.
Carbone	88,582
Hydrogène	11.344
	99,926

(Schrötter, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1845

Essence de laurier.

Carbone
Hydrogène
Oxygène

(Brandes, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1842.)

Essence de lavande. $C^{18}H^{14}O^{2}$.

	(a)	(b)
Azote	»	0,36
Hydrogène	11,30	11,07
Carbone	79,45	75,50
Oxygène	9,25	13,07
	100,00	100,00

	(d)
Carbone	78.81
Hydrogène	11,55
Oxygène	9.64
	100,00

(a) (b) (c) Kane, *Répert. de Ch.*, 2e sér p. 116. — (d) Th. de Saussure, *Ann. de Ch Ph.*, t. XIII, p. 275. — (e) Calculé.

Essence de menthe. $C^{10}H^{10}O$.

	(a)	(b)	(c)
Carbone	77,29	77,3	78,06
Hydrog.	12,11	12,6	12,32
Oxygène	10.60	10,1	9,62
	100,00	100,0	100,00

	(e)	(f)
Carbone	77,81	79,53
Hydrogène	12,01	10,77
Oxygène	10,18	9,70
	100,00	100,00

(a) (c) (e) Kane, *Répert. de Ch.*, 2e sér p. 109 et 116. — (b) Calculé. — (d) Dumas, *Ch. et de Ph.*, t. L. — (f) Blanchet et Sell (g) Walter, *C. R.*, t. VI.

Essence de mentha viridis.

Carbone	85,44	84,94
Hydrogène	11,19	11,11
Oxygène	3,37	3,95
	100,00	100,00

(Kane, *Répert. de Ch.*, 2e série, t. I, p. 193)

DE MENTHA VIRIDIS. Stéaroptène de de menthe poivrée.

.....	77,27
ne.....	12,96
.....	9,77
	100,00

r.)

DE MONARDA.

	(1)	(2)	(3)	(4)
.	86,41	79,77	79,88	80,00
.	9,85	9,25	9,50	9,52
.	3,74	10,98	10,62	10,48
	100,00	100,00	100,00	100,00

ène. — (2) (3) (4) Stéaroptène.
sc. et ind., t. XXV, p. 358.)

DE MOUTARDE. $C^2H^5AzS^2$.

.....	48,80
ne..	4,98
.....	14,12
.....	32,10
	100,00

Rapp. ann. de Berzelius, 1841.)

DE MOUTARDE. $C^{20}H^{10}Az^4O^2S^3$.

	Tr.	Calc.	
.....	20,25	502,9	20,48
.....	14,45	354,0	14,41
ne.....	5,02	125,0	5,09
.....	49,98	1224,3	49,84
.....	10,30	250,0	10,18
	100,00	2456,2	100,00

PELOUZE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LII,

DE MOUTARDE. $C^{28}H^{24}Az^2S^4O^4$.

	Tr.	Calc.
.....	50.35	50,70
ne.....	7,88	7,53
S.....	12,30	12,96
.....	20,50	19,41
....	8,97	9,40
	100,00	100,00

pp. ann. de Berzelius, 1846.)

DE MOUTARDE ET AMMONIAQUE.

$C^{28}H^{26}Az^2O^2S^3$.

	Calc.		Tr.
.....	1224,3	42,43	42,75
ne.	200,0	6,93	6,90
.....	708,0	24,54	24,62
.....	250,0	8,66	8,89
.....	502,9	17,44	16,84
	2885,2	100,00	100,00

PELOUZE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIII,

ESSENCE DE MYRRHE. $C^{28}H^{17}O^3$.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	79,607	80,040
Hydrogène.....	10,430	10,274
Oxygène.....	9.963	9,686
	100,000	100,000

(RUICKHOLDT, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1847.)

ESSENCE DE NAPHTE. C^8H^5.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carb....	225,99	86,4	87,86	87,83
Hydr....	31,20	12,7	12,14	12,30
	257,19	99,1	100,00	100,13

(a) (c) SAUSSURE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. IV, p. 320. — (b) (d) DUMAS, *id.*, t. I., p. 239.

ESSENCE DE NAPHTE. Voy. LEUKOL; KYANOL; ESSENCE DE HOUILLE.

ESSENCE D'OIGNON. C^8H^6O.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	62.986	63,138
Hydrogène.....	8,780	8,741
Soufre.....	27,230	28,121
	98,996	100,000

(WERTHEIM et REDTENBACHER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846.)

ESSENCE D'OLIBAN. $C^{38}H^{28}O$.

	Calc.	
Carbone.....	2675,225	85,61
Hydrogène.....	349,425	11,18
Oxygène.....	100.000	3,21
	3124,650	100,00

	Tr.		
Carbone.....	85,07	84,66	85,23
Hydrogène.....	11,26	11,25	11,29
Oxygène.....	3.67	4,09	3,48
	100,00	100,00	100,00

(STENHOUSE, *R. sc. et ind.*, t. III, p. 351.)

ESSENCE D'ORANGE. $C^{20}H^{16}$.

Carbone.....	1530	88,5
Hydrogène.....	200	11,5
	1730	100,0

(*T. de Ch.* de Dumas, t. VII, p. 36.)

ESSENCE D'ORANGE. Stéaroptène de l'huile de fleurs d'oranger.

Carbone.....	82,76
Hydrogène.....	15,09
Oxygène.....	1,15
	100,00

(PLISSON et HENRY.)

Essence d'origan. $C^{20}H^{40}O$.

Carbone.	86,71	86,08	86,33	86,18
Hydrog..	11,11	11,44	11,44	11,64
Oxygène.	2.18	2,48	2,23	2,18
	100,00	100,00	100,00	100,00

(Kane, *Répert. de Ch.*, 2e série, t. I, p. 108.)

Essence de persil. $C^{12}H^{7}O^{4}$.

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	900,0	64,84	70,27
Hydrogène.....	87,5	6,34	7,94
Oxygène.....	400,0	28,82	21,59
	1387,5	100,00	99,80

(a) (b) *Tr. de Ch.* de Dumas, t. VII, p. 266. — (c) Loewig, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846.

Essence de poivre. $C^{16}H^{14}O$.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	81,78	81,67
Hydrogène.....	11,54	11,66
Oxygène.....	6,68	6,67
	100,00	100,00

(Blanchet et Sell, *Tr. de Ch.* de Berzelius.)

Essence du prunus padus. $C^{7}H^{5}O^{2}$.

Carbone.....	396,78	79,34
Hydrogène.....	28,88	5,68
Oxygène.....	74,34	14,98
	500,00	100,00

(Loewig, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXI, p. 285.)

Essence de raifort. $C^{8}H^{8}AzS^{2}$.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	48,41	48,60
Hydrogène.....	5,26	5,00
Nitrogène..... }	46,33	14,18
Soufre..... }		32.22
	100,00	100,00

(Hubatka, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1845.)

Essence de reine des prés.

Syn. : *Acide salicyleux; a. spiroïlhydrique; hydrure de salicyle.*

Carbone.....	69,10	69,70
Hydrogène.....	5,60	5,65
Oxygène.....	25,30	24.65
	100,00	100,00

(*Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIX, p. 329.)

Voy. Acide salicyleux.

Essence de romarin. $C^{42}H^{26}O^{2}$.

	(a)	(
Azote.....	»	0.
Carbone.....	83,49	82.
Hydrogène.....	11,66	9.
Oxygène.....	4,85	7.
	100,00	100.

	(
Carbone.....	3(
Hydrogène.....	4
Oxygène.....	5
	41

(a) (c) Robert Kane, *Répert. de Ch* p. 166. — (b) Th. de Saussure, *Ann Ph.*, t. XIII, p. 280. — (d) (e) Calculé.

Essence de roses. Essence comm

Carbone.....
Hydrogène.....
Oxygène.....
Azote.....

Essence de roses. Essence concr

Carbone.....
Hydrogène.....

(Th. de Saussure, *Ann. de Ch. et de* p. 338.)

Essence de roses. Stéaroptène.

	Tr
Carbone.....	85,1
Hydrogène.....	14.
	100,

(Blanchet, *Inst.*, 1835.)

Essence de rue. $C^{28}H^{28}O^{3}$.

	Tr.		
Carbone..	76,60	76,75	2140
Hydrogèn.	12,59	12,65	349
Oxygène..	10,81	10,60	300
	100,00	100,00	2789

(H. Will, *R. sc. et ind.*, t. IV, p. 37.)

Essence de rue. $C^{20}H^{20}O^{2}$.

	Tr.		
Carbone...	76,69	76,95	4
Hydrogène.	12,87	12,85	
Oxygène..	10,44	10,20	
	100,00	100,00	4

(Gerhardt, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3 tembre 1846, t. XXIV, p. 104.)

ASSAFRAS. Huile du commerce. $C^9H^5O^2$.

			Calc.
2,07	72,32	72,17	72,0
6,40	6,39	6,40	6,6
21,53	21,29	21,43	21,4
00,00	100,00	100,00	100,0

SASSAFRAS. Soumise à un froid laisse déposer des cristaux sés, $C^{10}H^5O^2$.

	Tr.	
..... 73,86	73,87	73,94
..... 6,61	»	6,24
..... 19,53	»	19,82
100,00		100,00

	Tr.	Calc.
.....	73,83	74,07
.....	6,29	6,17
.....	19,88	19,76
	100,00	100,00

nn. de Ch. et de Ph., 3e série, t. XII,

UGE. $C^{12}H^{10}O$.

	Tr.	Calc.
.....	80,25	80,2
.....	10,91	11,0
.....	8,84	8,8
	100,00	100,0

(Rapp. ann. de Berzelius, 1844.)

MINA CINÆ. $C^{10}H^{16}O^2$.

	Tr.		Calc.
..	77,985	77,972	78,038
..	10,460	10,553	10,619
..	11,555	11,475	11,343
	100,000	100,000	100,000

(Rapp. ann. de Berzelius, 1843.)

ERMACÉTI.

.....	78,91
.....	10,97
.....	10,12
	100,00

Ch. et de Ph., t. XXIII, p. 384.)

IRÆA. $C^{10}H^9O^2$.

.....	71,17
.....	10,56
.....	18,27
	100,00

e Berzelius, 1841.)

ESSENCE DE STYRAX. $C^{16}H^8$.

	Tr.	Calc.
Carbone	92,27	92,3
Hydrogène	7.92	7.7
	100,19	100,0

(MARCHAND, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1847.)

ESSENCE DE SUCCIN. $C^{32}H^{27}O$.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone.	84,69	84,619	88,34	88,45
Hydrog.	11,97	11,860	11,55	11,51
Oxygèn.	3,34	3,521	»	»
	100,00	100,000		

(a) ELSNER. — (b) Calculé. — (c) (d) DOEPPING.

(*Rapp. ann.* de Berzelius, 1844.)

ESSENCE DE TÉRÉBENTHINE. $C^{20}H^{16}$.

D^4 0,86-0,87. Éb^n à 156°. D^4 de vapeur 4,76.

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	87,6	376,60	88,4
Hydrogène	12,3	49,92	11,6
	99,9	426,52	100,0

	(d)	(e)
Carbone	88,6	87,788
Hydrogène.....	11,4	11,646
Azote.....	»	0,566
	100,0	100,000

(a) HOUTTON LABILLARDIÈRE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIII, p. 271. — (b) (d) Calculé. — (c) DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.* t. I., p. 231. — (e) TH. DE SAUSSURE, *id.*, t. XIII, p. 271.

ESSENCE DE TÉRÉBENTHINE. $C^{10}H^{14}O^{10}$.

	Tr.	Calc.
Carbone	54.00	53,95
Hydrogène.....	6,93	6,85
Oxygène	39,07	39,20
	100,00	100,00

(KOLBE, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1844.)

ESSENCE DE TÉRÉBENTHINE. Essence naturelle, obtenue par les branches de sapin.

	(1)	(2)	(3)
Carbone.....	83,1677	83,9828	87,40
Hydrogène...	10,6565	10,6565	11,72
Oxygène.....	6,1758	5,3607	0,88
	100,0000	100,0000	100,00

	(4)	(5)
Carbone	84.5923	87,07
Hydrogène	11,7349	11,89
Oxygène.....	3,6728	1,04
	100,0000	100,00

(1) (2) (4) OPPERMANN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVII, p. 225. — (3) (5) *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 406.

Hydrate d'essence de térébenthine.

Carbone	70,30
Hydrogène	11,62
Oxygène	18,08
	100,00

(Stenhouse, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1845, p. 371.)

Bihydrate d'essence de térébenthine.

$C^{20}H^{20}O^{4}$.

	Tr.	Calc.
Carbone	69,4	69,76
Hydrogène	11,8	11,63
Oxygène	18,8	18,61
	100,0	100,00

Trihydrate d'essence de térébenthine.

$C^{20}H^{22}O^{6}$.

				Calc.
Carbone	63,2	62,9	63,0	63,2
Hydrogène	11,7	11,7	11,7	11,6
Oxygène	25,1	25,4	25,3	25,2
	100,0	100,0	100,0	100,0

(Deville, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXVII, p. 83.)

Essence de thé.

Oxygène	9,853
Carbone	78,619
Hydrogène	11,527
	99,999

(Thomson, *Inst.*, 1837.)

Essence de thuya.

Carbone	77,99	77,25
Hydrogène	10,73	11,11
Oxygène	11,28	11,64
	100,00	100,00

(Schweitzer, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1845.)

Essence de tolu.

Carbone	86,4
Hydrogène	11,0
Oxygène	2,6
	100,0

(Deville, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. III, p. 153.)

Essence de valériane. $C^{12}H^{10}O^{2}$.

	Tr.	Calc.
Carbone	73,47	73,47
Hydrogène	10,21	10,20
Oxygène	16,32	16,33
	100,00	100,00

(Gerhardt, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1844.)

Essence de xylite.

Carbone	
Hydrogène	
Oxygène	

(Weidmann et Schweitzer, *Rapp. ann.* de 1842.)

ESSONITE. Voy. Grenat.

ÉTAIN. Sn.

Syn. : *Jupiter*.

Éq^t 735,29. Dens^d 7,291. Fus^n à

L'étain de Suède contient une ass quantité d'arsenic; celui de Saxe ferme pas.

(Leonhardt, *Ann. de Ch.*, t. VI, p. 45.)

Étain d'Angleterre, du commerc

Étain	
Plomb	
Cuivre	

(Guyton, Deyeux, Vauquelin et Sage, t. XLI, p. 167.)

Étain du commerce.

	(1)	(2
Étain	99,76	98,
Cuivre	0,04	1,
Plomb	»	0,
Fer	tr.	t
	100,00	100,

(1) É. ordinaire. — (2) É. commun. — (3

Étain de Piriac.

Étain	99,5	73,0	97,0	
Fer	tr.	14,5	2,8	
Plomb	0,2	9,9	»	
	99,7	97,4	99,8	

Minerais d'étain.

	(1)	(2
Deutoxyde d'étain	0,988	0,9
Peroxyde de fer	0,004	0,0
Quartz mélangé	0,008	»
	1,000	1,0

	(4
Deutoxyde d'étain	0,8
Peroxyde de fer	0,0
Oxyde de manganèse	tr.
— de tantale	»
Quartz mélangé	0,0
	0,9

(1) M. d'Atternon. — (2) M. de G (3) M. d'Erzgebirge. — (4) M. de Piriac Plabo, par Gahn et Berzelius, *Ann. de* t. II, p. 414.

TAIN.

	(1)	(2)	(3)
.....	44,3	40,0	48,0
d'étain....	9,0	8,4	2,0
de fer.....	20,5	26,3	6,2
nanganèse.	44,4	44,4	46,2
ungstène..	»	»	»
.....	3,9	3,6	3,2
.....	0,8	1,0	1,0
.....	12,8	9,6	22,4
	99,7	100,0	99,0

	(4)	(5)	(6)
.....	34,4	16,0	27,5
d'étain....	27,4	32,0	6,3
de fer.....	17,6	41,5	48,2
nanganèse.	3,6	1,7	1,5
ungstène..	2,0	1,0	3,0
.....	1,2	3,7	3,4
.....	2,4	1,7	1,6
.....	10,0	2,4	8,5
	98,6	100,0	100,0

(3) Poulaouen. — (4) Cornouailles. — nberg.

XYDÉ.

ne d'étain ; pierre d'étain ; cassi-

	(1)	(2)	(3)
.....	75,00	68,0	66,0
.....	0,50	9,0	5,0
.....	0,75	7,0	»
.....	23,75	16,0	29,0
	100,00	100,0	100,0

rune de Schlackenwald, par KLAPROTH, , t. XXIV, p. 131. — (2) LAMPADIUS, *Ann.* t. III, p. 208. — (3) É. concrétionné du r COLLET DESCOTILS, *Journ. des Mines*, . 302.

ULFURÉ.

ain pyriteux ; or massif natif.

	(a)	(b)
.....	26,5	25,55
.....	30,0	29,39
.....	30,5	29,64
.....	12,0	12,44
.....	1,0	»
	100,0	

ROTH, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III. KUDERNATSCH, *id.*

ÉTAIN SULFURÉ de Zinwald.

Soufre	29,89
Étain	28,94
Cuivre	26,34
Fer	6,80
Zinc	6,93
Plomb	0,44

(RAMMELSBERG, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 278.)

ÉTHAL. $C^{32}H^{34}O^{2}$.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone...	79,2	2448,4	79,6	79,77
Hydrogène.	14,2	425,0	13,8	13,94
Oxygène...	6,6	200,0	6,6	6,29
	100,0	3073,4	100,0	100,00

(a) DUMAS et PÉLIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXII, p. 7. — (b) (c) Calculé. — (d) CHEVREUL.

ÉTHALATE D'ARGENT. $AgO,C^{32}H^{31}O^{3}$.

	Calc.		Tr.
Carbone.....	2427,20	53,16	53,28
Hydrogène	387,50	8,48	8,50
Oxygène.....	300,00	6,57	6,64
Oxyde d'argent.	1451,64	31,79	31,61
	4566,34	100,00	100,00

(SMITH, *R. sc. et ind.*, t. XI, p. 37.)

ÉTHALATE DE POTASSE.

$KO, C^{32}H^{31}O^{3}$.

	Calc.		Tr.	
Carbone..	2448,64	65,7	65,0	»
Hydrogène	387,50	10,4	10,9	»
Oxygène..	300,00	8,1	»	»
Potasse...	589,90	15,8	»	15,5
	3726,04	100,0		

(DUMAS et STASS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXIII, p. 128.)

ÉTHER. $C^{4}H^{5}O$.

Syn. : *Éther sulfurique ; oxyde d'éthyle ; monhydrate de bicarbure d'hydrogène ; éther hydrique.*

D^{4} 0,72. Éb^{n} à 35,6. Congél^{n} à —37°.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone	306,08	65,3	67,98	65,313
Hydrog.	62,50	13,3	14,40	13,329
Oxygène	100,00	21,4	17,62	21,358
	468,58	100,0	100,00	100,000

(a) (b) Calculé. — (c) TH. DE SAUSSURE, *Ann. de Ch.*, t. LXXXIX, p. 201. — (d) DULONG et BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XV, p. 395.

ÉTHER.

	(a)	(b)	(c)
Carbone	59,60	65,10	65,04
Hydrogène	13,03	13,52	13,95
Oxygène	27,01	21,05	21.34
	99,64	99,67	100,33

	(d)	(e)
Carbone	65,01	65,05
Hydrogène	14,08	13,85
Oxygène	21,33	21.24
	100,42	100,14

(a) URE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIII, p. 385. — (b) (c) (d) DUMAS et BOULLAY, *id.*, t. XXXVI, p. 299. (e) DE SAUSSURE et GAY-LUSSAC, *id.*

ÉTHER PERCHLORÉ. C^4Cl^5O.

	Calc.	Tr.
Carbone	14,48	14,42
Chlore	84,69	84,33
Oxygène	3,83	4,25
	100,00	100,00

(MALAGUTI, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XVI, p. 22.)

ÉTHER ACÉTIQUE. $C^4H^5O,C^4H^3O^3$.

D4 0,89. Éb. à 74°.

Carbone	612,15	55.15
Hydrogène	100,00	8,89
Oxygène	400,00	35,96
	1112,15	100,00

(DUMAS et BOULLAY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVII, p. 28.)

ÉTHER ACÉTIQUE CHLORURÉ. $C^8H^6Cl^2O^4$.

		Calc.	
Carbone	614,15	34,03	30,85
Hydrogène	74,87	3,80	3,92
Chlore	885.30	44.88	»
Oxygène	400.00	20,29	»
	1971,32	100,00	

		Tr.	
Carbone	»	30,72	»
Hydrogène	»	4,01	»
Chlore	44,70	»	45,00

(MALAGUTI, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXX, p. 369.)

ÉTHER ACÉTIQUE PERCHLORURÉ.

		Tr.		Calc.
Carbone	13,02	13,3	13,48	13,40
Hydrogène	0,16	0,2	0.03	»
Chlore	»	77.1	77.57	77,70
Oxygène	»	9.4	8,92	8,90
		100,0	100,00	100,00

(LEBLANC, *C. R.*, t. XXII.)

ÉTHER ACONITIQUE. C^8H^6

	Tr.	
Carbone	55,34	614,[illegible]
Hydrogène	7,33	74,[illegible]
Oxygène	37,33	400,[illegible]
	100,00	1086,[illegible]

(GRASSO, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e séri[illegible]

ÉTHER ADIPIQUE. $C^{10}H^9O^4$.

	Tr.	
Carbone	59,29	750[illegible]
Hydrogène	9,06	112[illegible]
Oxygène	31,65	400[illegible]
	100,00	1262[illegible]

(MALAGUTI, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e p. 85.)

ÉTHER AMYLOPHOSPHOR[illegible]

Voy. PHOSPHATE D'AMILÈNE.

ÉTHER ANISIQUE. $C^{20}H^{12}O^6$

	Tr.		
Carbone	66,54	66,74	15[illegible]
Hydrogène	6,79	6,74	1[illegible]
Oxygène	26,70	26,55	6[illegible]
	100,00	100,00	22[illegible]

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e [illegible] p. 493.)

ÉTHER AZOLÉIQUE. $C^{18}H^{16}$[illegible]

		Tr.	
Carbone	68,92	68,62	68,[illegible]
Hydrog.	12,02	10,93	11,[illegible]
Oxygène	19,06	20.45	19,[illegible]
	100,00	100,00	100,[illegible]

Carbone	1375.[illegible]
Hydrogène	224,[illegible]
Oxygène	400,[illegible]
	2000,[illegible]

(BROMEIS, *R. sc. et ind.*, t. XI et XII.)

ÉTHER AZOTEUX.

	Tr.
Oxygène	41,[illegible]
Hydrogène	6,[illegible]
Carbone	32,[illegible]
Nitrogène	19,[illegible]
	100,[illegible]

(DUMAS et BOULLAY, *Tr. de Ch.* de Ber[illegible] p. 283.)

BENZOÏQUE. $C^{16}H^{10}O^{4}$.

	(a)	(b)	(c)
.....	71,96	71,84	73,32
ne.....	6,66	6,70	7,87
.....	21,38	21,46	19,10
	100,00	100,00	100,29

	(d)	(e)	(f)
.....	72,529	72,37	137,586
ne	6,690	6,56	12,479
.....	20,781	21,07	40,000
	100,000	100,00	190,065

DEVILLE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, 189. — (c) DUMAS et BOULLAY fils, *id.*, , p. 29. — (d) WÖHLER et LIEBIG, *id.*, t. LI, (e) (f) Calculé.

NZOÏQUE CHLORURÉ. $C^{16}H^{8}Cl^{2}O^{4}$.

	Tr.	
.....	44,00	43,50	44,34
ne.....	3,41	3,49	3,42
.....	42,81	42,41	42,28

	Calc.	
.....	300,000	9,68
ne.....	99,836	3,21
.....	1375,868	44,33
.....	1327,652	42,78
	3103,356	100,00

, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXX, p. 375.)

BORIQUE.

	Tr.	Calc.
rique.....	22,40	23,91
.....	49,12	49,35
ne.....	10,43	10,28
.....	»	16,46
		100,00

et BOUQUET, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e sé- :VII, p. 57.)

BROMANISIQUE. $C^{20}H^{11}BrO^{6}$.

	Tr.		
.....	46,46	46,57	»
ne.....	4,35	4,40	»
.....	»	»	30,54

	Calc.	
.....	1500,0	46,68
ne.....	137,5	4,28
.....	978,0	30.40
.....	600,0	18,64
	3215,5	100,00

, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XIV,

ÉTHER BROMHYDRIQUE. $C^{4}H^{5}Br$.

Carbone.....	306,4	22,72
Hydrogène.....	62,5	4,64
Brôme.....	978.3	72,64
	1346,9	100,00

ÉTHER BROMIQUE. $C^{4}H^{4}O,BrO^{5}$.

Carbone.....	7,80	8,88	9,20
Hydrogène.....	1,43	1,30	1,36
Oxygène	9.83	8,88	8,50
Brôme	80,94	80,94	80,94
	100,00	100,00	100,00

(LOEWIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXI, p. 284.)

ÉTHER BUTYRIQUE. $C^{18}H^{18}O^{4}$.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone	911,24	61,57	62,35	62,29
Hydrog.	149,75	10.91	10,25	10,46
Oxygèn.	400,00	27,52	27.40	27,25
	1460,99	100,00	100,00	100,00

(a) (c) Calculé. — (b) WILL, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 501. — (d) LERCH, *id.*, 2e série, t. III, p. 20.

ÉTHER BUTYROLÉIQUE. $C^{28}H^{26}O^{8}$.

	Calc.		Tr.	
Carbone	2904,5	75,62	75,68	75,43
Hydrog.	436,8	11,37	11,98	11,52
Oxygène	500,0	13.01	12,34	13.05
	3841,3	100,00	100,00	100,00

(BROMEIS, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 515.)

ÉTHER CAMPHORIQUE.

$C^{4}H^{5}O,C^{10}H^{7}O^{3}$.

	Calc.	Tr.
Carbone.....	66,06	65,88
Hydrogène.....	9,24	9,43
Oxygène.....	24,70	24,69
	100,00	100,00

(MALAGUTI, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIV, p. 169.)

ÉTHER CARBONIQUE. $C^{2}H^{5}O^{3}$.

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	54,33	50,72	382,175
Hydrogène.....	8,38	8,67	62,397
Oxygène.....	40,29	40,61	300,000
	100,00	100,00	744,572

	(d)	(e)	(f)
Carbone.....	54,15	50,72	50,9
Hydrogène	8,58	8,67	8.5
Oxygène.....	40,27	40,61	40,6
	100,00	100,00	100,0

(a) ETTLING, *Tr. de Ch. org.* de Liebig, t. I, p. 348. — (b) WALTER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. IX, p 203. — (c) (d) Calculé. — (e) (f) CAHOURS, *C. R.*, t. XVII.

Éther carbonique bichloruré.

Carbone	23,36	23,31	»
Hydrogène	2,40	2,42	»
Chlore	»	»	55,48
Oxygène	»	»	»

(Cahours, *C. R.*, t. XVII.)

Éther carbonique perchloré.

	Tr.				Calc.
Carbon.	13,43	13,35	12,78	»	12,98
Chlore.	»	»	»	76,69	76,62
Oxygèn.	»	»	»	»	10,40
Hydrog.	0,23	0,23	0,16	»	»
					100,00

(Cahours.)

Éther chloracétique. $C^8H^2Cl^3O^4$.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone	26,19	612,16	25,3	24,62
Hydrog.	2,80	62,50	2,5	2,64
Chlore	54,36	1327,92	54,9	55,41
Oxygène	16.65	400,00	17,3	17,33
	100,00	2402,58	100,0	100,00

(a) Dumas, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXIII, p. 86. — (b) (c) Calculé. — (d) Malaguti, *id.*, 3e série, t. XVI, p. 12.

Éther perchloracétique. $C^8Cl^3O^4$.

Carbone	13,2
Hydrogène	0,2
Chlore	77,2
Oxygène	9,4
	100,0

(Malaguti, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XVI, p. 65.)

Éther chlorhydrique. C^4H^5Cl.

Carbone	306,10	37,73
Hydrogène	62,50	7,70
Chlore	442,65	54,57
	811,25	100,00

Éther chlorhydrique.

Acide muriatique sec	41,7200
Carbone	51,9377
Oxygène	33,0040
Hydrogène	15.0760
	141,7377

(Thénard, *Ann. de Ch.*, t. LXIII, p. 68.)

Éther chlorhydrique.

Acide hydrochlorique	100,00
Alcool	64,67

(Gay-Lussac, *Ann. de Ch.*, t. XCI, p. 92.)

Éther hydrochlorique monochloru

$C^4H^4Cl^2$.

		Tr.	
Hydrog.	4,21	4,20	4,13
Carbone	24,08	24,54	24,79
Chlore	»	»	»

	Cal
Hydrogène	49,92
Carbone	305,74
Chlore	885,30
	1240,96

Éther hydrochlorique bichloruré.

$C^4H^2Cl^3$.

	Tr.		Cal
Hydrog.	2,30	2,25	37,44
Carbone	18,17	18,33	305,76
Chlore	79,53	»	1327,92
	100,00		1671,12

Éther hydrochlorique trichloruré.

$C^4H^2Cl^4$.

	Calc.	
Hydrogène	24,96	1,18
Carbone	305,76	14,55
Chlore	1770,64	84,27
	2101,36	100,00

Éther hydrochlorique quadrichlor

C^4HCl^5.

	Calc.	
Hydrogène	12,48	0,50
Carbone	305,76	12,09
Chlore	2213.25	87,41
	2531,49	100,00

Éther hydrochlorique perchloruré.

Carbone	
Chlore	

(Regnault, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXI, p.

Éther chloro-camphorique

$C^{14}H^{10}Cl^2O^4$.

	Calc.	
Carbone	1070,11	
Hydrogène	124,79	
Chlore	885,30	
Oxygène	400,00	
	2480,20	

IBO-CAMPHORIQUE.

	Tr.		
.....	42,60	42,65	»
.....	5,45	5,32	»
.....	»	»	35,20

Ann. de Ch. et de Ph., t. LXX, p. 362.)

HLOROMÉSITYLIQUE.

C^8H^8Cl.

.....	459,12	47,66
.....	62,50	6,49
.....	442,64	45,85
	964,26	100,00

e Dumas, t. VII, p. 104.)

HLORONICÉIQUE. $C^{16}H^9ClO^4$.

	Tr.		Calc.	
..	55,99	55,98	96	55,87
..	5,21	5,20	9	5,23
..	20,23	»	35	20,34
..	»	»	32	18,56
			172	100,00

, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXV,

HLORONITRIQUE NITRO-
$^{16}H^5ClAzO^7, C^4H^5O$.

	Tr.	Calc.	
.....	43,75	96	44,23
.....	3,74	8	3,68
.....	15,78	35	16,12
.....	6,69	14	6,44
.....	30,04	64	29,53
	100,00	217	100,00

, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXV,

HLOROPYROMUCIQUE.

$C^{14}H^3Cl^4O^6$.

	Tr.	Calc.
.....	30,11	30,22
.....	2,77	2,81
.....	17,29	16,97
.....	49,83	50,00
	100,00	100,00

T. de Ch. de Berzelius.)

HLOROSUBÉRIQUE.

.....	49,30
.....	6,96
xygène.....	43,74
	100,00

nn. de Ch. et de Ph., t. LXVI, p. 162.)

ÉTHER CHLOROSULFURÉ. C^4H^5SClO.

	Tr.			
Carbone.	27,55	27,60	»	»
Hydrog..	3,56	3,62	»	»
Soufre...	»	»	18,90	»
Chlore...	»	»	»	41,18

	Calc.	
Carbone.....	28,12	305,748
Hydrogène.....	3,44	37,438
Soufre.....	18,50	201,165
Chlore.....	40,72	442,650
Oxygène.....	9,22	100,000
	100,00	1087,001

(Malaguti, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXX, p. 357.)

ÉTHER CHLOROXALIQUE. $C^4Cl^5O^4$.

	Tr.		
Carbone.....	14,65	14,97	14,83
Hydrogène.....	13,17	13,06	13,07
Chlore.....	70,70	71,02	70,98

	Calc.	
Carbone.....	458,62	14,92
Hydrogène.....	400,00	13,02
Chlore.....	2213,25	72,06
	3071,87	100,00

(Malaguti, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXIV, p. 304.)

ÉTHER CHLOROXICARBONIQUE.

$C^8H^5ClO^4$.

	Tr.	Calc.	
Carbone.....	34,2	33,63	458,610
Hydrogène.....	5,0	4,57	62,397
Chlore.....	30,7	32,46	442,650
Oxygène.....	30,1	29,34	400,000
	100,0	100,00	1363,657

(Dumas, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIV, p. 197.)

ÉTHER CHRYSANISIQUE. $C^{16}H^9Az^3O^{14}$.

	Tr.		
Carbone.....	39,79	39,59	»
Hydrogène.....	3,27	3,39	»
Azote.....	»	»	15,27

	Calc.	
Carbone.....	39,85	108
Hydrogène.....	3,32	9
Azote.....	15,49	42
Oxygène.....	41,34	112
	100,00	271

(Cahours, *Ann. de Ch. et de Ph.*, décembre 1849, t. XXVII, p. 460.)

ÉTHER CINNAMIQUE. $C^{20}H^{12}O^4$.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carb..	75,243	75,32	75,362	74,82
Hydrog.	6,947	6,89	6,714	6,88
Oxyg..	17,840	17,79	17,927	18,30
	100,000	100,00	100,000	100,00

(a) Herzog, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1841. — (b) Marchand, *id.* — (c) Calculé. — (d) Cahours, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXIII, p. 343.

ÉTHER CITRACONIQUE. $C^8H^7O^4$.

	Calc.		Tr.
Carbone.....	687,94	58,53	57,45
Hydrogène.....	87,36	7,43	7,30
Oxygène.....	400,00	34.04	35,25
	1175,27	100,00	100,00

(Grasso, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. I, p. 338.)

ÉTHER CITRIQUE. $C^8H^7O^6$.

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	644,496	54,00	50,306
Hydrogène....	87,357	7,29	7,394
Oxygène.....	500.000	41,71	42,303
	1198,853	100,00	100,00

(a) Calculé. — (b) Malaguti, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIII, p. 205. — (c) Heldt, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1845.

Éther citrique anhydre.

	Tr.		Calc.
Carbone.....	56,04	56,23	56,28
Hydrogène.....	7,02	6,90	6,89
Oxygène.....	36,97	36,87	36,83
	100,00	100,00	100,00

(Marchand, *R. sc. et ind.*, t. III, p. 41.)

ÉTHER COCOSTÉARIQUE. $C^{24}H^{24}O^4$.

Syn. : *Éther cocinique.*

	Calc.		Tr.
Carbone.....	2369,48	75,07	74,88
Hydrogène....	386,86	12,23	12,84
Oxygène.....	400,00	12,70	12,28
	3156,34	100,00	100,00

(Bromeis, *R. sc. et de Ph.*, t. III, p. 347.)

Éther cocostéarique. $C^{24}H^{22}O^4$.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	74,88	74,745
Hydrogène.....	12,84	12.632
Oxygène.....	12,28	12,623
	100,00	100,000

(Meyer, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1842.)

Éther cocostéarique. $C^{50}H^{26}O^4$.

	Tr.
Carbone.....	77,0
Hydrogène.....	12,6
Oxygène.....	10,3
	100,0

(Francis, *Rapp. ann.* de Berzelius, 184

ÉTHER CUMINIQUE. $C^{24}H^{16}O$

	Tr.		
Carbone..	74,39	74,50	18(
Hydrogène	8,66	8,64	2(
Oxygène..	16,95	16,86	4(
	100,00	100,00	240

(Gerhardt et Cahours, *Ann. de Ch.* 3e série, t. I, p. 78.)

ÉTHER CYANHYDRIQUE. C

Carbone.....	459,4
Hydrogène.....	62,5
Azote.....	177,0
	698,6

ÉTHER ÉLAIDIQUE. $C^{36}H^{34}O^4$

	Calc.		
Carb..	2980,38	77,32	77,4
Hydrog	474,00	12,29	12,3
Oxyg..	400,00	10,39	10,4
	3854,38	100,00	100,0

(Laurent, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. L

Éther élaïdique.

	(1)	(2)	(3
Carbone.	78,200	77,774	78,4
Hydrog..	12,127	12,249	12,4
Oxygène.	9,678	10,040	9,9

(1) (2) Trouvé.
(3) Calculé par la formule $C^{36}H^{34}O^4$.
(4) — $C^{34}H^{32}O^4$.

(Meyer, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1842

ÉTHER FORMIQUE. $C^6H^6O^4$.

Carbone.....	459,4
Hydrogène.....	75,(
Oxygène.....	400,(
	934,4

Éther formique chloruré. C^6H

		Tr
Carbone.....	»	23,8
Hydrogène.....	»	»
Chlore.....	46,77	»
Oxygène.....	»	»

FORMIQUE CHLORURÉ.

		Calc.
ne	24,21	458,622
gène	2,63	49,918
	46,74	885,300
ne	26,42	400,000
	100,00	1793,840

FORMIQUE PERCHLORÉ. $C^6Cl^6O^4$.

	Tr.	Calc.
ne	12,9	13,00
	74,7	75,00
ène	12,4	12,00
	100,0	100,00

z, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XVII, 99.)

R FUMARIQUE. $C^8H^4O^4$.

	Calc.		Tr.
ne	644,48	56,29	55,803
gène	74,87	6,89	6,971
ène	400,00	36,82	37,226
	1086,35	100,00	100,000

n, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 193.)

R HIPPURIQUE. $C^{20}H^{12}AzO^6$.

	Tr.	Calc.
ne	64,06	64,16
gène	6,45	6,18
	5,96	5,75
ne	23,53	23,91
	100,00	100,00

ouse, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1841.)

R HYDRIQUE. Voy. ÉTHER.

R HYDROCHLORAMYLIQUE. CHLORHYDRATE D'AMILÈNE.

R HYPONITREUX. $C^4H^5AzO^4$.

	(a)	(b)	(c)
ne	28,45	32,69	32,02
	14,49	19,00	18,83
gène	8,54	6,85	6,65
ne	48,52	41,46	42,50
	100,00	100,00	100,00

ÉNARD, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVII, – (b) DUMAS et BOULLAY fils, *id.* — (c) Calculé.

R INDIGOTIQUE. $C^{16}H^9AzO^{10}$.

	Tr.		
ne	50,91	50,97	»
gène	4,33	4,30	»
	»	»	6,64
ne	»	»	»

ÉTHER INDIGOTIQUE.

	Calc.	
Carbone	1350,0	51,18
Hydrogène	112,5	4,26
Azote	177,0	6,63
Oxygène	1000,0	37,93
	2639,5	100,00

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. X, p. 363.)

ÉTHER IODHYDRIQUE. C^4H^5I.

Carbone	306,10	15,70
Hydrogène	62,50	3,20
Iode	1579,50	81,10
	1948,10	100,00

ÉTHER IODHYDRIQUE IODÉ. C^2H^3I.

Iode	786,145	90,02
Carbone	75,000	8,43
Hydrogène	12,500	1,55
	873,645	100,00

(E. KOPP, *C. R.*, t. XVIII.)

ÉTHER IODOMÉSITYLIQUE.

Carbone	459,12	21,9
Hydrogène	62,50	2,9
Iode	1578,00	75,2
	2099,62	100,0

(*T. de Ch.* de Dumas, t. VII, p. 105.)

ÉTHER ITACONIQUE. $C^9H^7O^4$.

	Tr.	Calc.	
Carbone	58,46	687,94	58,56
Hydrogène	7,53	87,35	7,43
Oxygène	34,01	400,00	34,01
	100,00	1175,26	100,00

(GRASSO, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. I, p. 322.)

ÉTHER LÉCANORIQUE. $C^{28}H^{15}O^9$.

	Tr.	Calc.
Carbone	60,545	60,873
Hydrogène	6,170	5,976
Oxygène	33,315	33,151
	100,000	100,000

(SCHUNK, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1847.)

ÉTHER MARGARIQUE. $C^{36}H^{36}O^{4}$.

	(a)	(b)	(c)
Carbone.....	76,82	76,612	76,95
Hydrogène	12,74	12,837	12,76
Oxygène.....	10,44	10,551	10,29
	100,00	100,000	100,00

	(d)	(e)	(f)
Carbone.....	76,91	76,85	76,83
Hydrogène.....	12,64	12,92	12,90
Oxygène.....	10,45	10,23	10,27
	100,00	100,00	100,00

(a) (b) VARRENTRAPP, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1842. — (c) (d) (e) (f) C. BROMEIS, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 309.

ÉTHER MÉSITIQUE. $C^{9}H^{12}O$.

Syn. : *Oxyde œnylique.*

Carbone.....	459,12	73,88
Hydrogène.....	62,50	10,05
Oxygène.....	100,00	16,07
	621,62	100,00

(*Tr. de Ch.* de DUMAS, t. VII, p. 102.)

ÉTHER MÉTHYLIQUE. $C^{2}H^{3}O$.

Syn. : *Oxyde de méthyle ; hydrate de méthylène.*

Carbone, ...	153,05	52,68
Hydrogène	37,50	12,90
Oxygène.....	100.00	34,42
	290,55	100,00

(DUMAS et PÉLIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVIII.)

ÉTHER MÉTHYLIQUE MONOCHLORURÉ.

$C^{2}H^{3}O,Cl$.

	Tr.		Calc.	
Hydrogène.	3,65	3,66	24,96	3,47
Carbone...	20,88	20,96	152,88	21,21
Chlore	61,53	»	442,66	61,44
Oxygène...	»	»	100,00	13,88
			720,50	100,00

ÉTHER MÉTHYLIQUE BICHLORURÉ. $C^{2}HClO,Cl$.

	Tr.		Calc.	
Hydrogène.	1,15	1,10	12,48	1,09
Carbone...	12,95	13,18	152,88	13,28
Chlore.....	»	76,92	885,30	76,94
Oxygène...	»	»	100,00	8,69
			1150,66	100,00

ÉTHER MÉTHYLIQUE PERCHLORURÉ

Oxygène.....	»	100,0
Carbone.....	9,55	152,8
Chlore.....	83,62	1327,9
		1580,8

(REGNAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. L

ÉTHER MUCIQUE. $2C^{4}H^{5}O,C$

	(a)	(b)	(
Carbone.	45,3567	764,370	4
Hydrog..	6,8659	112,346	(
Oxygène.	47,7774	800,000	4
	100,0000	1676,686	10

(a) LIEBIG et PELOUZE, *Ann. de Ch* t. LXIII, p. 132. — (b) (c) Calculé. — (*Tr. de Ch.* de Berzelius.

ÉTHER MYRISTIQUE. $C^{56}H$

	Calc.		
Carbone..	4586,10	74,75	74
Hydrog...	748,77	12,20	12
Oxygène..	800,00	13,05	13
	6134,87	100,00	100

(PLATTAIR, *R. sc. et ind.*, t. V, p. 102.)

ÉTHER NITRO-ANISIQUE.

$C^{20}H^{11}AzO^{10}$.

		T
Carbone.....	53,09	53
Hydrogène.....	5,19	5
Azote.....	»	
Oxygène.....	»	

Carbone.....	150
Hydrogène.....	13
Azote.....	17
Oxygène.....	100
	281

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3 p. 502.)

ÉTHER NITRO-CINNAMIQ

$C^{36}H^{11}AzO^{8}$.

Carbone.....	60,
Hydrogène.....	4,
Azote.....	6,
Oxygène.....	28,
	99,

(MITSCHERLICH, *R. sc. et ind.*, t. V, p.

NANTHIQUE. $C^8H^8O,C^7H^{12}O^4$.

	Tr.	
..... 71,815	72.50	72,02
..... 11.844	11.86	12.05
..... 16,341	15,64	15.93
100,000	100,00	100,00

	Calc.	
.....	72,39	1375.86
.....	11,82	224.63
.....	15.79	300,00
	100,00	1900,49

LOUZE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIII,

ENANTHYLIQUE. $C^{16}H^{16}O^4$.

	Calc.		Tr.
....	1375.80	68,71	68,57
....	224,63	11,22	11.57
....	400,00	20.07	19.86
	2000,43	100,00	100,00

. et ind., t. VI, p. 235.)

EIQUE. $C^{46}H^{44}O^5$.

	Calc.	
.....	3668,8	77,76
.....	549,1	11,64
.....	500,0	10,60
	4717,9	100.00

	Tr.		
7,99	77,97	77,80	77,95
1,95	11,93	12,09	11,81
0,06	10,10	10,11	10,24
0,00	100,00	100,00	100,00

P, *R. sc. et ind.*, t. III, p. 338.)

TANIQUE. $C^{10}H^8O^8,C^4H^4O$.

	Tr.		Calc.
.....	60,23	60,77	60,80
.....	5,70	5,84	5,47
.....	34,07	33,39	33.73
	100,00	100,00	100,00

n. de Ch. et de Ph., 3e série, t. XII,

CALAMYLIQUE. Voy. OXALÈNE.

CALIQUE. $C^8H^8O^4$.

	Tr.		Calc.
.....	49,61	48,95	49,42
.....	43,77	44,09	43,75
.....	6,62	6,96	6,83
	100,00	100,00	100,00

ULLAY fils, *Ann. de Ch. et de Ph.*, . 30.)

ÉTHER PYROCITRIQUE. $C^8H^7O^4$.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	58.11	58.53
Hydrogène.....	7.66	7,43
Oxygène.....	33,90	34,04
	100,00	100,00

(MALAGUTI, *T. de Ch.* de Berzelius.)

ÉTHER PYROMUCIQUE. $C^{14}H^8O^6$.

	Tr.	Calc.	
Carbone.....	60.26	1070.118	60,45
Hydrogène..	5,86	99.836	5.64
Oxygène. ...	33,88	600.000	33.91
	100,00	1769,954	100,00

(MALAGUTI, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIV, p. 281.)

ÉTHER PYROTARTRIQUE.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	57,43	57,91
Hydrogène.....	8.67	8.31
Oxygène....	33,90	33,78
	100,00	100,00

(MALAGUTI, *Tr. de Ch.* de Berzelius, t. III, p. 293.)

ÉTHER RACÉMIQUE. $C^8H^{11}O^{15}$.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	38,77	38,95
Hydrogène.....	5,91	5,83
Oxygène.....	55,32	55,22
	100,00	100,00

(GUÉRIN-VARRY, *Tr. de Ch.* de Berzelius.)

ÉTHER SALICYLIQUE. $C^{16}H^{16}O^6$.

	Tr.		Calc.
Carbone.....	64,67	64,89	65,06
Hydrogène.....	6,13	6,08	6,03
Oxygène.....	29,20	29,03	28,91
	100,00	100,00	100,00

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. X, p. 362.)

ÉTHER SALICYLIQUE BIBROMÉ. $C^{16}H^8Cl^2O^6$.

	Tr.		Calc.
Carbone.....	33,34	»	33,75
Hydrogène.....	2,54	»	2,50
Brôme.....	»	49,17	48,75
Oxygène.....	»	»	15,00
			100,00

(CAHOURS.)

Éther salicylique bichloré. $C^{18}H^{8}Cl^{2}O^{6}$.

	Tr.		
Carbone	45,65	45,79	»
Hydrogène	3,36	3,52	»
Chlore	»	»	30,41

	Calc.	
Carbone	45,95	108
Hydrogène	3,41	8
Chlore	30,21	61
Oxygène	20,43	48
	100,00	225

(Cahours, *Ann. de Ch. et de Ph.*, décembre 1849, t. XXVII, p. 462.)

Éther salicylique binitrique. $C^{18}H^{8}Az^{2}O^{14}$.

	Tr.		
Carbone	42,30	42,11	»
Hydrogène	3,21	3,20	»
Azote	»	»	10,76

	Calc.	
Carbone	1350	42,19
Hydrogène	100	3,12
Azote	350	10,94
Oxygène	1400	43,75
	3200	100,0

(Cahours, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXV, p. 20 et t. XXVII, p. 463.)

ÉTHERS SILICIQUES.

Monosilicate d'éthyle.

		Tr.		
Hydrogène	9,7	9,7	9,6	»
Carbone	45,7	45,8	45,8	»
Silice	»	»	»	29,1

		Tr.	Calc.
Hydrogène	»	9,66	9,6
Carbone	»	45,77	46,0
Oxygène	»	15,52	15,4
Silice	29,0	29,05	29,0
		100,00	100,0

Bisilicate.

		Tr.	
Silice	44,0	43,9	»
Carbone	»	»	36,4
Hydrogène	»	»	7,8

		Tr.	Calc.
Silice	»	43,95	44,8
Carbone	36,2	36,30	35.8
Hydrogène	7,7	7,75	7,5
Oxygène	»	12,00	11,9
		100,00	100,0

Quadrisilicate.

			Tr.	
Silice	62,3	61,2	»	61,[illegible]
Carbone	»	»	24,0	24,[illegible]
Hydrogène	»	»	5,2	5,[illegible]
Oxygène	»	»	»	9,[illegible]
				100,[illegible]

(Ebelmen, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série p. 153.)

ÉTHER STÉARIQUE. $C^{72}H^{72}O^{7}$.

	Tr.	Cal
Carbone	77,17	5503,3
Hydrogène	12,84	898,5
Oxygène	9,99	700,0
	100,00	7101,8

(Redtenbacher, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. II, p. 490.)

Éther stéarique.

Acide stéarique.....
Éther hydratique.....

(Lassaigne, *C. R.*, t. V.)

ÉTHER STÉAROPHANIQUE. (

	Tr.		C
Carb.	77,01	77,09	2958,40
Hydr.	12,69	12,85	494,70
Oxyg.	10,30	10,06	400,00
	100,00	100,00	3850,10

(Francis, *R. sc. et ind.*, t. XI, p. 48.)

ÉTHER SUBÉRIQUE. $C^{18}H^{11}O^{4}$

	(a)	(b)	(c)
Carbone	946,8	63,05	63,05
Hydrog.	137,2	9,43	9,77
Oxygène	400,0	27,52	27,18
	1454,0	100,00	100,00

(a) (b) Calculé. — (c) Laurent, *Ann. Ph.*, t. LXVI, p. 161. — (d) Boussinga t. II.

ÉTHER SUCCINIQUE. $C^{8}H^{7}O^{4}$.

	(a)	(b)	(c)
Carbone	55,39	55,72	55,04
Hydrog.	7,99	8,16	8,18
Oxygène	36,62	36,12	36,78
	100,00	100,00	100,00

(a) (b) H. Fehling, *R. sc. et ind.*, t. X (c) Cahours, *C. R.*, t. XVII. — (d) Darci *Ch. et de Ph.*, t LVIII, p. 292.

CCINIQUE.

	(e)	(f)	(g)
.....	54,92	612,1	55,66
ie.....	8,11	87,5	7,95
.....	36,97	400,0	36,39
	100,00	1099,6	100,00

ET, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVIII, p. 292.
Calculé.

CCINIQUE PERCHLORÉ. $C^{16}HCl^{13}O^{8}$.

	Tr.		
.....	15,15	15,22	15,37
ie.....	0,28	»	0,20

		Calc.	
.....	»	1200,0	15,45
ie.....	»	12,5	0,16
.....	74,25	5754,0	74,09
.....	»	800,0	10,30
		7766,5	100,00

Ann. de Ch. et de Ph., 3e série, t. IX,

SULFHYDRAMIQUE. Voy. SULF-
E D'AMILÈNE.

SULFHYDRIQUE. $C^{4}H^{5}S$.

Calc.		Tr.	
62,4	10,96	11,11	»
305,8	53,71	53,97	53,70
201,2	35,33	»	»
569,4	100,00		

LFHYDRIQUE QUADRICHLORÉ.

$C^{4}HCl^{4}S$.

Calc.		Tr.	
12,48	0,55	0,93	0,81
305,76	13,34	12,86	12,54
1770,56	77,31	76,48	»
201,16	8,80	»	»
2289,96	100,00		

LFHYDRIQUE PERCHLORURÉ. $C^{2}Cl^{3}S$.

.....	152,88	9,13
.....	1327,86	78,91
.....	201,16	11,96
	1681,90	100,00

r, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXI, p. 409.)

ÉTHER SULFOCARBONIQUE.

Oxygène.....	10,731
Carbone.....	39,612
Soufre.....	43,027
Hydrogène.....	6,630
	100,000

(ZEISE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XVII, p. 344.)

ÉTHER SULFURÉ. $C^{4}H^{5}S^{2}O$.

	Tr.			
Carbone.	35,56	35,86	»	»
Hydrog..	4,46	4,58	»	»
Soufre...	»	»	49,96	47,26

	Calc.	
Carbone.....	36,16	305,748
Hydrogène.....	4,42	37,438
Soufre.....	47,58	402,330
Oxygène.....	11,84	100,000
	100,00	845,516

(MALAGUTI, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXX, p. 358.)

ÉTHER SULFURIQUE. Voy. ÉTHER.

ÉTHER TARTRIQUE.

	Tr.	Calc.
Carbone.....	40,95	40,91
Hydrogène.....	5,77	5,56
Oxygène.....	53,28	53,53
	100,00	100,00

(GUÉRIN-VARRY, *T. de Ch.* de Berzelius, t. III, p. 291.)

ÉTHER TELLURHYDRIQUE. $C^{4}H^{5}Te$.

Carbone.....	26,44
Hydrogène.....	5,33
Tellure.....	68,53
	100,00

(WOEHLER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXV, p. 217.)

ÉTHER VÉRATRIQUE. $C^{22}H^{14}O^{8}$.

			Calc.	
Carb...	62,91	62,79	1684,57	63,3
Hydrog.	6,58	6,66	174,74	6,6
Oxyg...	30,51	30,55	800,00	30,1
	100,00	100,00	2656,28	100,0

(WILL, *R. sc. et ind.*, t. V, p. 109.)

ÉTHÉRINE. C^4H^4.

Syn. : *Huile douce de vin concrète.*

Carbone.....	85,721	85,862	85,682
Hydrogène....	14,301	14,295	14.310
	100,022	100,157	99,992

(MARCHAND, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIX, p. 274.)

ÉTHÉRINE.

	Calc.		Tr.
Carbone.....	305,748	85,965	85,5
Hydrogène.....	49,918	14,035	13,3
	355,666	100,000	98,8

(SÉRULLAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIX, p. 272.)

ÉTHÉROLE. C^8H^4.

Syn. : *Huile de vin légère.*

Carbone.....	88,36	88,80
Hydrogène.....	11,64	11,20
	100,00	100,00

(DUMAS et BOULLAY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVI, p. 300.)

ÉTHÉROLE.

	Tr.		
Hydrogène.....	11,77	11,69	11,64
Carbone.....	88,50	88,23	88,23
	100,27	99,92	99,87

	Calc.	
Hydrogène....	49,92	11,55
Carbone	382,20	88,45
	432,12	100,00

(REGNAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXXI, p. 412.)

ÉTHIONATE DE BARYTE.

$C^4H^5O,SO^3 + BaO,SO^3 + HO$.

Acide sulfurique.....	41,3
Baryte.....	34,9
Carbone.....	12,6
Hydrogène	2,1
Eau.....	14,6

(MAGNUS, *Tr. de Ch.* de Dumas, t. V, p. 540.)

ETHIOPS MARTIAL. Voy. AIMANT.

EUCHLORINE. Voy. OXYDES DU CHLORE.

EUCHROITE.

	(a)	(b)
Acide arsénique..	33,22	34,4
Oxyde cuivrique..	48,09	46,9
Eau.....	18,39	19,3

(a) WOEHLER. — (b) KUHN. — (c) TURN

(*Rapp. ann.* de Berzelius, 1846.)

EUCHROÏTE. Kupferschaüm de Falk

Oxyde cuivrique.....
Acide arsénique .....
Eau .....
Carbonate de chaux.....

(KOBEL, *Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. II

EUCHRONATE D'AMMONIA(

$C^{12}H^5Az^2O^8$.

	Calc.	
Carbone.....	917,22	42,9
Hydrogène.....	62,39	2,9
Azote.....	354,08	»
Oxygène.....	800,00	»
	2133,69	

EUCHRONATE D'ARGENT.

$2AgO,C^{12}AzO^8$.

	Tr.	
Oxyde d'argent.	62,85	2903,2
Carbone.....	20,23	917,2
Azote.....	»	177,0
Oxygène.....	»	600,0
		4597,2

(WOEHLER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e p. 83.)

EUCLASE. $Al^4O^6,SiO^3 + 2G^2O^3S$

	(a)	(
Oxyde d'étain.....	»	
Silice	36	3
Alumine.....	23	2
Glucine.....	15	1
Oxyde de fer.....	5	
Perte.....	21	2
	100	10

(a) (b) VAUQUELIN, *Journ. des Min* an IX. — (c) BERZELIUS, *Ann. de Ch. et* p. 218.

TE.

	(a)	(b)	(c)	(d)
..	37,92	44,09	49,92	47,59
..	12,53	15,60	16,88	15,44
r..	13,60	7,74	6,97	10,49
gan.	»	»	1,15	0,25
..	15,22	»	11,11	11,09
..	17,77	15,92	12,28	11,81
..	1,06	0,85	0,65	0,70
..	»	»	1,19	1,19
...	»	»	»	1,23
	98,10	84,20	100,15	99,79

AMMELSBERG. — (c) (d) STROMEYER.

de Millon et Reiset, 1846, t. XIV, 2e série,

ITE.

e palladium, d'argent, d'or et de

E. $C^{20}H^{12}O^{4}$.

	Tr.	Calc.
.....	72,26	73,55
).....	7,64	7,21
.....	20,11	19,24
	100,00	100,00

de Ch. de Berzelius.)

TE. AgSe+Cu^{2}Se.

ivre sélénié argentifère.

.....	38,93
.....	23,05
.....	26,00
s terreuses étrangères....	8,90
.....	3.12
	100,00

, Ann. de Ch. et de Ph., t. IX, p. 360.)

TE.

ehlérite brun.

.....	45,85
talliques et zircone.....	14,05
de de fer.....	8,24
.....	12,06
de cérium.....	2,98
.....	12,31
de manganèse.....	1,94
.....	traces.
.....	0,94

, Annuaire de Millon et Reiset, 1846,

EUPHORBE.

Eau.....	77,00
Acide tartrique.....	indéterm.
Résine.....	13,80
Gomme.....	2,75
Extractif.....	2,75
Albumine.....	1,37
Caoutchouc.....	2,75
Huile grasse..... ..	un peu.
Carbonate... } calcaires.	
Sulfate..... } calcaires.	
Phosphate... } calcaires.	

(JOHN, *Ann. de Ch.*, t. LXXXVIII, p. 99.)

EUPHORBE. Suc laiteux du *Pantouflier des nègres* (Euphorbia myrtifolia).

Eau.....	2110
Résine.....	52
Perte.....	30
Huile grasse consumant l'euphorbine.	138
Muqueux.....	10
Extractif.....	10
Cérine.....	335
Glu.....	10
Fibres et impureté.....	5
Myricine.....	108
Portions des divers principes employés dans les expériences.....	42
	2880

(RICORD MADIANNA, *Journ. de Pharm.*, t. XVIII, p. 596.)

EUPHORBE.

	(a)	(b)	(c)
Résine.....	37,0	60,80	43,77
Cire.....	19,0	14,40	14,93
Caoutchouc.....	»	»	4,84
Malate de chaux...	20,5	12,20	18,82
— de potasse..	2,0	1,80	4,90
Mucilage végétal...	»	2,00	»
Ligneux.....	13,5	»	5,60
Sulfates de potasse et de chaux.....	»	»	0,55
Phosphate de chaux	»	»	0,15
Eau et huile volatile	5,0	8,00	5,40
Perte.....	3,0	0,80	1,04
	100,0	100,00	100,00

(a) BRACONNOT. — (b) PELLETIER. — (c) BRANDES.

(*Tr. de Ch.* de Dumas, t. VII, p. 322.)

RÉSINE D'EUPHORBE.

	Tr.		Calc.
Carbone.....	75,59	75,12	75,21
Hydrogène.....	9,56	9,79	9,67
Oxygène.....	14,85	15,09	14,92
	100,00	100,00	100,00

(JOHNSTON, *R. sc. et ind.*, t. XIV, p. 922.)

EUPIONE. C^8H^8.

	Tr.	Calc.
Carbone	83,57	83,617
Hydrogène	16,41	16,383
	99,98	100,000

(Hess, *Tr. de Ch.* de Berzelius.)

EUXÉNITE.

Acide tantalique	49,66	53,64
— titanique	7,94	
Yttria	25,00	28,97
Protoxyde d'urane	6,24	7,58
— de fer	»	2,60
— de cérium	2,18	2,91
Oxyde de lanthane	0,96	»
Chaux	2,47	»
Magnésie	0,29	»
Eau	3,97	4,04
	98,71	

(Scheerer, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 150.)

EXANTHALOSE. Voy. Soude sulfatée.

EXCRÉMENTS du boa constrictor.

Mucus et matière colorante	2,94
Acide urique	90,16
Ammoniaque	1,70
Potasse	3,45
Sulfate de potasse avec une trace de sel marin	0,95
Phosphate de chaux, carbonate de chaux et carbonate de magnésie	0.80
	100,00

(Proust, Thoms. *Ann.*, t. V, p. 413.)

Excréments du cheval.

	(1)	(2)
Carbone	38,6	9,19
Hydrogène	5,0	1,20
Oxygène	36,4	8,66
Azote	2,7	0,65
Sels et terres	17,3	4,13
Eau	»	76,17
	100,0	100,00

(1) A l'état sec. — (2) A l'état humide.

(Macaire et Marcet, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LI, p. 379.)

Excréments du cheval.

Phosphate de chaux	5,00
Carbonate de chaux	18,75
Phosphate de magnésie	36,25
Silice	40,00
	100,00

(*T. de Ch. org.* de Liebig, t. III, p. 329.)

Excréments de poule et de co

Phosphate de chaux	2,0
Carbonate de chaux	0,1
Pierres et graviers	2,3
	4,5

(Vauquelin, *Ann. de Ch.*, t. XXIX, p. 1

Excréments de poule et de co

Carbone	
Hydrogène	
Azote	
Oxygène	
Cendres	

(Sacc, *R. sc. et ind.*, t. XX, p. 401.)

Excréments du dauphinus globi
son).

Alcali volatil libre et combiné.
Matière nacrée, analogue à l'aml
Huile de poisson.
Osmazôme.
Gélatine.
Muriates de soude et de magnési
Sulfates (traces).
Carbonate et phosphate de chau

(Lassaigne et Chevallier, *Journ. de P* p. 282.)

Excréments de l'homme.

Eau

Substances solubles dans l

Bile
Albumine
Matière particulière extractive
Sels
Matières insolubles

Matières précipitées dans le can intestinal.

Principe bilieux (Gallenstoff)
Principe particulier animal

(Vogel, *Ann. de Ch.*, t. LXI, p. 321.)

Excréments de l'homme.

Phosphate de chaux	
— de magnésie	
Sulfate de chaux, traces	
— de soude	
— de potasse	
Phosphate de soude	
Carbonate de soude	
Silice	
Charbon et perte	

(Berzelius, *T. de Ch. org.* de Liebig,

:RÉMENTS.

res solubles dans l'eau.

odium et sulfate alcalin	1,367
soude bibasique.....	2,633
lubles dans l'eau.....	»
chaux et de magnésie	80,372
fer.....	2,090
aux.....	4,530
.....	7,940
	98,932

et ind., septembre 1848, p. 95.)

U CHIEN.

.....	43,049
.....	0,087
.....	0,302
.....	0,438
.....	0,004
orique.....	3,446
que.....	7,464
.....	0,037
.....	0,008
niques.....	44,152

e de Millon et Reiset, 1848, p. 468.)

U SERPENT A SONNETTES.

libre, peu de graisse,	
extractives.....	56,4
ique.....	34,4
et un peu de sel marin.	9,8
.....	1,4
cique.....	1,3
	100,0

nn. de Berzelius, 1845.)

E VACHE.

.....	0,506
.....	6,204
.....	0,824
.....	4,848
.....	1,748
.....	85,900
	100,000

t ind., t. III, p. 274.)

E VACHE. Bouse fraîche.

.....	347,90
se.....	134,95
e verte.....	1,40
gulée.....	3,15
.....	3,70
odium.....	0,40
tasse.....	0,25
aux.....	1,20
chaux.....	1,90
A reporter.....	491,85

Report.....	491,85
Phosphate de chaux.....	6,30
Carbonate de fer.....	0,45
Silice.....	0,70
Perte.....	0,70
	500,00

(PERROT.)

EXCRÉMENTS DE VACHE. Bouse fraîche.

Eau.....	350,0
Matière fibreuse.....	120,4
Matière grasse verte.....	7,6
Matière sucrée.....	3,0
Albumine coagulée.....	2,0
Bubuline.....	8,0
Substance résineuse.....	9,0
	500,0

(MORIN, *Inst.*, 1833.)

CENDRES DES EXCRÉMENTS DE VACHE.

Phosphate de chaux.....	10,9
— de magnésie.....	10,0
— de fer.....	8,5
Chaux.....	1,5
Sulfate de chaux.....	3,1
Chlorure de potassium, cuivre.....	tr.
Silice.....	64,7
Perte.....	1,3
	100,0

(*T. de Ch. org.* de Liebig, t. III, p. 330.)

EXCRÉMENTS DIVERS. Cendres.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice.....	62,54	13,19	50,11	62,40
Potasse....	2,91	3,60	6,32	11,30
Soude.....	0,98	3,44	3,28	1,98
Sel marin...	0,23	0,89	0,14	0,03
Phos. ferriq.	8,93	10,55	3,98	2,73
Chaux.....	5,71	2,03	18,15	4,63
Magnésie...	11,47	2,24	5,45	3,84
Ac. phosph.	4,76	0,41	7,52	8,93
— sulfuriq.	1,77	0,90	2,69	1,83
— carboniq.	»	0,69	»	»
Sable.....	»	61,37	»	»
Manganèse, acide carb.	»	»	tr.	»
Ox. manganoso-mang.	»	»	»	12,13
	99,30	99,31		

(1) Excréments de vaches. — (2) *Id.* de porcs. — (3) *Id.* de moutons. — (4) *Id.* de chevaux.

(ROGERS, *R. sc. et ind.*, septembre 1848, p. 95.)

EXITÈLE. Voy. ANTIMOINE OXYDÉ.

EXOSTOSES. Voy. OS.

EXTRAIT DE SATURNE. Voy. ACÉTATES DE PLOMB.

F

FAHLERZ. Voy. Cuivre gris.

FAHLUNITE DURE. Voy. Cordiérite.

FAHLUNITE TENDRE.

Syn. : *Triklasite; pyrargillite.*

	(1)	(2)	(3)
Silice	43,51	44,60	44,95
Alumine	25,81	30,10	30,70
Oxyde ferreux	6,35	3,86	7,22
Magnésie	6,53	6,75	6,04
Ox. manganique	1,72	2,24	1,90
Soude	4,45	»	»
Potasse	0,94	1,98	1,38
Chaux	»	1,35	0,95
Acide fluorique	0,16	»	»
Eau	11,66	9,35	8,65
	101,13	100,23	101,79

	(4)	(5)	(6)
Silice	46,79	44,75	43,93
Alumine	26,73	31,75	28,93
Oxyde ferreux	5,01	7,25	5,30
Magnésie	2,97	8,33	2,90
Ox. manganique	0,43	»	
Soude	»	»	1,85
Potasse	»	»	1,05
Chaux	»	0,19	»
Eau	13,50	11,06	15,47
	95,43	103,33	99,43

(1) (2) F. par Trolle, *Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 242. — (3) (4) F. par Hisinger, *Ann. des Mines*, t. V, p. 232. — (5) Pyrargillite par Svanberg, *R. sc. et ind.*, t. II, p. 244. — (6) *Id.*, par Nordenskiold, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1833.

FAÏENCES.

	(1)	(2)	(3)
Silice	57,2	54,1	54,4
Alumine	12,4	12,7	22,0
Chaux	22,6	6,3	6,4
Oxyde de fer	6,6	7,0	9,8
Magnésie	»	2,4	3,8
Eau	»	17,3	2,0
	98,8	99,8	98,4

(1) F. de Nevers. — (2) F. de Paris. — (3) F. de Gergovia auprès de Clermont (Puy-de-Dôme).

(Berthier, *Ann. des Mines*, 2e série, t. I, p. 471.)

Faïences. Vernis des poteri Amand (Nièvre).

Silice
Alumine
Chaux
Magnésie
Oxyde de fer
— de manganèse

(*T. des Essais* de Berthier, t. I, p. 7

FANONS DE BALEINE.

Mucus animal soluble dans bouillante, et contenant un gélatine
Mucus animal dissous par la caustique
Matière grasse
Hydrochlorate de soude et de
Sulfate de soude et de magné
Phosphate de chaux, soude, ox fer, silice
Perte

(Fauré, *Journ. de Pharm.*, t. XIX,

FARINE. Voy. les noms des fournissent de la farine.

FARINE ARTIFICIELLE.

Gluten de froment desséché en poudre
Fécule de pomme de terre
Sucre en poudre
Gomme en poudre

(Lassaigne, *C. R.*, t. XIII.)

FARINE FOSSILE.

Syn. : *Agaric minéral; mo lait de montagne.*

Variété de chaux carbonatée.

Farine fossile des Chinois.

Silice
Alumine
Magnésie
Chaux
Oxyde de fer
Eau et matières organiques

:TE. Voy. PYROXÈNE.

SSITE.

ilicique	49,36
ɔ	16,77
	5,00
	4,34
	22,49
	97,96

ı, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 253.)

ITE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
...	58,14	46,284	24,93	34,044
'de r..	18,55	49,865	65,84	62,258
an- se.	6,67	»	2,94	0,788
ie.	»	18,659	»	»
e..	12,53	9,540	1,84	3,269
de e..	2,28	2,097	0,60	8,322
omb	»	0,524	»	»
er.	»	»	2,77	1,708
..	»	2,755	»	0,428
	98,14	99,694	98,92	

rtie insoluble, par GMELIN. — (2) *Id.*, par ENS. — (3) Partie soluble, par GMELIN. — par FELLENBERG.

Min. par Dufrénoy, t. III, p. 760.)

E.

ɔ	0,033
	28,040
ı	71,927
	100,000

-VARRY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXI, p. 79.)

séchée à 140°.

e	44,47	44,92
ène	6,28	6,11
ie	49,25	48,97
	100,00	100,00

ı, *Répert. de Ch.*, 2e série, t. I, p. 154.)

100 p. d'amidon de pomme de terre, a fermentation spontanée, pendant nte-deux jours, sans le contact de ont donné :

	35,4
ɔ	17,5
ie	18,7
x amylacé	7,0
A reporter	78,6

Report	78,6
Ligneux mêlé de charbon, quantité impondérable	»
Amidon non décomposé	9,4
	88,0
Perte dans l'analyse	6,0
	94,0

FÉCULE. 100 p. d'amidon de pomme de terre ont fourni, par leur fermentation avec le contact de l'air :

Sucre	30,4
Gomme	17,2
Amidine	17,0
Ligneux amylacé	4,4
Ligneux mêlé de charbon	0,2
Amidon non décomposé	9,3
	78,5

(DE SAUSSURE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XI, p. 400.)

FÉDÉGOSO. Écorce.

Matière cireuse.
Matière résineuse amère.
Substance colorante jaune.
Un peu de gomme.
Matière sucrée.
Acide gallique.
Ligneux.
Sulfate de potasse.
Hydrochlorate de potasse.
Acétate de potasse.
Phosphate de chaux.
Oxalate de chaux.
Silice.
Oxyde de fer.

(HENRY, *Journ. de Pharm.*, t. X, p. 222.)

FÉDÉRERZ. Voy. PLAGIONITE.

FELDSPATH. Genre minéralogique. Voyez les espèces : ORTHOSE ; ALBITE ; PÉTALITE ; LABRADOR ; RHYACOLITE ; OLIGOCLASE ; TRIPHANE ; ANORTHITE.

FELDSPATH.

	(1)	(2)	(3)
Silice	62,23	15,00	74
Alumine	5,03	66,50	30
Oxyde de fer	4,29	6,50	tr.
Manganèse	3,42	4,00	»
Chaux	1,55	»	»
Manganèse et potasse	1,60	»	»
Eau	11,95	»	»
Résidu	8,39	»	»
Perte	1,54	»	»
	100,00	92,00	104

(1) F. de Bilin en Bohême, par BRONGNIART et MALAGUTI, *C. R.*, t. XIII. — (2) F. noir d'Unckel, par TROMMSDORF, *Ann. de Ch.*, t. XXXIV, p. 130. — (3) F. blanc de la forêt de Hartsbourg, par HEYER, *id.*, t. II, p. 307.

FELDSPATH.

	(4)	(5)	(6)
Silice	52,00	64,75	62,97
Alumine	23,33	34,00	22,29
Oxyde de fer	17,67	6,00	»
Manganèse	6,00	»	0,54
Chaux	7,00	trace.	2,06
Potasse	»	»	3,69
Soude	»	»	8,45
	106,00	104,75	100,00

(4) F. chatoyant de la forêt de Hartsburg, *Ann. de Ch.*, t. II, p. 307. — (5) F. rouge de la forêt de Hartsburg, par HEYER, *id.* — (6) F. de Ténériffe, par Ch. DEVILLE, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1845, p. 190.

FELDSPATH.

	(1)	(2)	(3)
Silice	52,30	52,45	52,20
Alumine	29,00	29,85	29,05
Oxyde de fer	1,95	1,00	0.80
Chaux	11,69	11,70	12,10
Magnésie	0,15	0,16	0,13
Soude	4,00	3,90	4,70
Potasse	0,51	0,60	»
	99,60	99,66	98,98

	(4)	(5)
Silice	»	63,50
Alumine	20,48	20,10
Oxyde de fer	0,65	0,70
Chaux	3,40	3,04
Magnésie	traces.	traces.
Soude	8,76	»
Potasse	3,03	»
Eau et acide fluosilicique	»	1,23

(1) F. brun d'Egersund, par KERSTEN, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1846, p. 302 et 303. — (2) F. à reflets bleuâtres, *id.* — (3) F. violet translucide, *id.* — (4) (5) Loxoclas, par PLATTNER, *id.*, 1847, p. 224.

FELDSPATH du gneiss de la carrière du Furten-Stollns.

Silice	65,52	62,97	67,92
Alumine	17,61	23,48	18,50
Oxyde de fer	0,80	0,51	0,50
Chaux	0,94	2,83	0,85
Potasse	12,98	2,42	2,55
Soude	1,70	7,24	8,01
Magnésie } Oxyde de mangan }	trace.	» traces.	0,42 traces.
	99,55	99,69	98,75

(KARSTEN, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 259 et 260.)

FELSITE.

	(1)
Silice	66,43
Alumine	17,03
Oxyde de fer	0,49
Potasse	13,96
Soude	0,94
Chaux	1,03
Magnésie	»
Protoxyde de manganèse	trac.
	97,85

(1) Felsite de Marienberg, par BERT *nuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 225. - verte de Bodennais, par KERNOT, *id.*, 18

FELDSPATH APYRE. Voy. ANI

FELDSPATH ARTIFICIEL. I bonate de soude.

Silice
Alumine
Chaux
Protoxyde de fer
Oxyde de cuivre
Potasse avec traces de soude...

FELDSPATH ARTIFICIEL. Par le car baryte.

Silice
Alumine
Chaux
Protoxyde de fer
Oxyde de cuivre
Potasse avec traces de soude....

(HEINE, *Inst.*, 1835.)

FELDSPATH AVENTURIN. NENSTEIN.

FELDSPATH BLEU. Voy. KL

FELDSPATH OPALIN. Voy.

FELDSPATH RÉSINITE. Voy.

FELDSPATH SONORE. Voy.

FELDSPATH VOSGIEN. Voy

FELLINATE D'ARGENT. $C^{20}A$

	Tr.
Carbone	59,2
Hydrogène	8,1
Oxygène	13,2
Oxyde d'argent	19,3
	100,0

FELSITE. Voy. FELDSPATH.

FELTBOL. Voy. HISINGÉRITE, A

. Dens^d 7,788. Fus^n à 130°. Vegd.

sidérerons successivement le fer al et comme genre minéralogique. :s du fer métallique se diviseront rif, Fer industriel (*fer, fontes,* nerais, Scories.

(1)	(2)	(3)	(4)
98,60	89,27	94,50	94,25
1,20	10,73	1,50	8,70
»	»	0,50	»
»	»	1,00	»
»	»	3,00	»
»	»	2,00	»
99,80	100,00	99,50	99,95

(5)	(6)	(7)	(8)
96,75	96,50	88,16	93,40
03,25	3,50	»	»
»	»	11,84	6,62
»	»	»	0,54
00,00	100,00	100,00	100,56

(9)	(10)	(11)	(12)
89,27	75,30	87,63	92,5
10,73	24,70	11,37	»
»	»	»	6,0
»	»	»	1,5
100,00	100,00	99,00	100,0

Sibérie, par Klaproth. — (2) *Id.*, par — (3) F. de Brahim, par Laugier. — ›gen, par John. — (5) F. du Mexique, *id.* Krasina, *id.* — (7) *Id.*, par Holger. — kama, par Turner. — (9) F. du Cap, par (10) F. de Clairbonne, par Jakson. — rane, par le duc de Luynes. — (12) F. de ohannas (Saxe), par Klaproth, *Syst. de* omson, t. III, p. 551.

. par Dufrénoy, t. II, p. 441.)

Fer de Sibérie.

fer	68,20
.....	16,00
.....	15,00
.....	5,20
.....	5,20
.....	3,00
.....	0,50
	113,10

Inn. de Ch. et de Ph., t. IV, p. 364.)

Fer natif. Aérolithes.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Fer	90,0	91,2	91,4	91,00
Nickel	7,5	8,2	8,6	8,01
Cobalt	2,5	»	»	»
Mat. pierr.	»	0,3	»	0,99
	100,0	99,7	100,0	100,0

	(5)	(6)	(7)
Fer	92,7	92,7	92,7
Nickel	5,5	5,2	5,5
Cobalt	»	»	0,8
Chrôme } Manganèse }	tr.	tr.	0,8 } »
Soufre	»	»	tr.
	98,2	97,9	99,8

(1) Masse de fer, trouvée en Sibérie, par Pallas (John). — (2) Fer de Santa-Rosa, près de Santa-Fé de Bogota (Rivero et Boussingault), *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXV, p. 440. — (3) Fer de Toluca, près de Mexico, rapporté par Humboldt. — (4) Fer de Sibérie, par Children, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XV, p. 133. (5) Fer de Laigle, *id.* — (6) Fer de Sienne, *id.* — (7) Fer de Chatonay, *id.*

Fer natif.

	(1)	(2)
Fer	90,020	65,987
Nickel	9,674	15,008
Phosphore	»	14,023
Silice	»	02,037
Charbon	»	04,422
Perte	0,306	»
	100,000	98,477

(1) F. de la Louisiane, par Shepard, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XI, p. 420. — (2) F. de Bohamilitz en Bohême, *Ann.* de Pogg, t. XXVII, p. 118.

Fer natif. Fer météorique.

	(1)	(2)
Fer	95,540	92,294
Nickel	5,037	8,146

	(3)	(4)	
Fer	92,583	50,944	
Nickel	5,708	8,462	
Cuivre } Arsenic }	traces.		0,500 phosphore, carbone, cuivre et antimoine.
Résidu	1,400		

(1) F. du Niagara, par Rochwel, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 215. — (2) F. de New-York, *id.* — (3) F. de Stockport, par Sillimann et Hunt, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 157. — (4) F. du Texas, *id.*

Fer natif. Fer météorique de Braunau.

Fer	91,882
Nickel	5,547
Cobalt	0,529
Cuivre, manganèse, arsenic, calcium, magnésium, silicium, carbone, chlore, soufre	2,072
	100,000

(Haidinger, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 157.)

Fer industriel. Fer de Kamsdorf, en Saxe.

Fer	92,50
Plomb	6,00
Cuivre	1,50
	100,00

(Klaproth, *Ann. de Ch.*, t. LI, p. 164.)

Fer industriel de Rive (usine de la Berardière).

Fer	99,825
Carbone	traces.
Silicium	0,175
Manganèse et cuivre	traces.
	100,000

Fer industriel. Fer fondu dans un creuset de Hesse.

Fer	99,46
Silicium	0,54
	100,00

(Boussingault, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVI, p. 12.)

Fer du commerce.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone	2,93	2,40	1,59	1,93
Silicium	tr.	0,25	tr.	1,12
Phosphore	0,77	tr.	1,12	2,10
Manganèse	tr.	tr.	tr.	tr.
	3,70	2,65	5,71	8,15

	(5)	(6)	(7)
Carbone	2,45	1,62	1,44
Silicium	2,10	tr.	0,70
Phosphore	1,60	1,77	5,10
Manganèse	tr.	tr.	tr.
	6,15	3,39	7,24

(1) Fer de Suède, 1re qualité. — (2) *Id.* — (3) Fer du Creusot. — (4) Fer de Champagne. — (5) Fer obtenu avec la vieille ferraille de Paris. — (6) Fer du Berry. — (7) Fer cassant de la Moselle.

(Gay-Lussac, *Tr. de Ch.* de Dumas, t. III, p. 23.)

Fer industriel. Fontes grises obtenues le charbon de bois.

	(1)	(2)	
Carbone	2,100	2,254	2
Silicium	1,060	1,030	1
Phosphore	0,869	1,043	0
Manganèse	traces.	traces.	tr
Fer	95,971	95,673	95
	100,000	100,000	100

(1) F. de Champagne. — (2) F. du Nivernais (3) F. du Berry, par mélange de coke et charb bois.

(Gay-Lussac.)

Fer industriel. Fontes grises obtenues le coke.

Carbone	2,450	2,550	
Silicium	1,620	1,200	
Phosphore	0,780	0,440	
Manganèse	traces.	traces.	t
Fer	95,150	95,810	9
	100,000	100,000	10

Carbone	2,800
Silicium	1,160
Phosphore	0,354
Manganèse	trace.
Fer	95,689
	100,000

(Gay-Lussac, *T. de Ch.* de Dumas, t. III, p.

Fer industriel. Fonte.

Fer	
Manganèse	
Charbon	
Silicium et magnésium	

(Berzelius, *Ann. de Ch.*, t. LXXXIII, p

Fer industriel. Fonte.

Silice	3,50
Alumine	0,80
Chaux	0,50
Soufre	0,30
Phosphore	0,75
Charbon	2,10
Manganèse	trace.
Fer métallique	93,05
	100,00

(Guerrivrau, *Journ. des Mines*, décembre 1

L. Fonte grise.

	(1)	(2)	(3)
iné....	0,89	1,03	0,75
.....	3,71	3,62	3,15
	4,60	4,65	3,90

	(4)	(5)
iné.....	0,58	0,95
.....	2,57	2,70
	3,15	3,65

entz au charbon de bois. — (2) F. de (3) F. de la haute Silésie, *id.* — hutte, au coke. — (5) *Id.*, avec moins

L. Fonte lamelleuse.

	(1)	(2)	(3)
biné....	0,60	0,81	1,00
.....	4,62	4,29	4,05
	5,22	5,10	5,05

idu dans le noir de fumée. — (2) Ré- le creuset de graphite. — (3) *Id.*, euset d'argile.

des Mines, t. IX, p. 685.)

L.

	(1)	(2)	(3)
..	7,4210	4,4960	4,790
..	1,3125	0,5565	0,001
que	2,3750	»	»
..	2,0800	5,1400	2,940
..	0,0010	0,0020	0,010
..	0,0800	0,0080	0,080
..	trace.	trace.	»

se sur 100 parties. — (2) Fonte neu- se. — (3) Fonte blanche caverneuse urcharge en minerai.

IEL. Laitiers correspondants.

	(1)	(2)	(3)
.....	49,57	48,39	37,80
....	9,00	6,66	2,10
er...	0,04	0,06	21,50
.....	15,15	10,22	8,60
man-			
.....	25,84	33,96	29,20
....	0,08	0,08	0,02
	99,98		99,22

EL. Fonte.

	(1)	(2)	(3)	(4)
	124	2,636	2,690	2,441
	340	0,260	0,230	0,230
	703	0,820	0,162	0,185
	r.	2,137	2,390	2,490
	133	94,147	94,528	94,654
	000	100,000	100,000	100,000

mpagne. — (2) F. de l'Isère. — (3) F. 1) F. de Coblentz.

FER INDUSTRIEL. Fontes au charbon de bois.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone.	0,039	0,024	0,035	0,026
Silicium.	0,005	0,012	0,003	0,004
Mangan.	0,046	»	»	0,028
Phosphore	»	»	»	0,031
	0,090	0,036	0,038	0,089

	(5)	(6)	(7)
Carbone	0,019	0,036	0,036
Silicium.....	0,002	0,004	0,005
Manganèse	0,009	»	»
Phosphore.....	0,056	»	0,007
	0,086	0,040	0,048

(1) F. de Lekebergslag (Suède). — (2) F. d'Ancy-Lefranc (Saône). — (3) F. d'Autrey (Côtes-du-Nord). — (4) F. de Torgelow (Pensylvanie). — (5) F. de Gertz (comté de Lamark). — (6) F. de Saint-Dizier (Haute-Marne). — (7) F. de Tredion, près Vannes (Morbihan).

FER INDUSTRIEL. Fontes au charbon de bois.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone.	0,030	0,043	0,023	0,022
Silicium.	0,045	0,035	0,033	0,025
Phosph..	0,002	»	»	»
	0,077	0,078	0,056	0,047

	(5)	(6)	(7)
Carbone	»	0,017	0,010
Silicium.....	0,002	0,005	0,002
Manganèse	0,040	»	»
	0,042	0,022	0,012

(1) F. de Firmy (Aveyron). — (2) F. de Janon Saint-Étienne (Loire). — (3) F. de Charleroy (Belgique). — (4) F. anglaise dite fonte noire. — (5) F. de Rion-Peron, près de Vizille (Isère). — (6) (7) Fine metal ou fonte mazée.

FER INDUSTRIEL. Fontes au charbon de bois.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone.	0,030	»	»	0,035
Silicium.	»	»	0,008	0,005
Mangan..	0,048	0,021	0,065	0,052
Cuivre..	0,003	0,001	0,003	»
	0,051	0,022	0,073	0,092

	(5)	(6)	(7)
Carbone	0,044	0,051	0,029
Silicium.....	0,013	0,006	»
Manganèse.....	0.074	0,045	0,018
	0,131	0,102	0,047

(1) F. d'Allevard (Isère). — (2) F. d'Eisenertz (Styrie). — (3) F. de Bendorf (grand-duché du Rhin). — (4) F. de Lohe, près de Musen (grand-duché du Rhin). (5) (6) (7) F. de Ham (comté de Lamark).
(*Tr. des Essais de Berthier*, t. II, p. 271.)

Fer industriel. Fonte.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)
Silicium.....	4,86430	1,00867	1,0090	1,860	2,006	0,4828	[illegible]
Aluminium...	1,00738	0,08574	0,0606	1,108	0.098	0,0134	[illegible]
Carbone.....	3,38000	4,30000	1,9100	5,800	4,750	2,7500	[illegible]
Azote.....	»	0,76374	0,7205	0,874	0,565	1,0360	[illegible]
Soufre.....	0,17740	0,32048	1,1050	0,645	0,800	0,3800	[illegible]
Arsenic.....	»	»	»	0,050	2,560	4,0800	[illegible]
Antimoine....	»	1,59740	»	»	»	»	0,1210
Chrôme.....	»	»	1,3820	»	»	»	»

(1) F. française grise. — (2) F. blanche du pays de Galles. — (3) F. du Creuzot. — (4) (5) (6) F. des forges d'Alais. — (7) Aciers.

(Schaffaeult, *R. sc. et ind.*, t. VI, p. 218.)

Fer industriel. Fonte fabriquée à l'air chaud.

	(1)	(2)	(2)	(2)	(3)	(4)
Fer.....	97,096	95,422	96,09	94,966	94,345	[illegible]
Manganèse.....	0,332	0,336	0,44	0,160	3,120	[illegible]
Carbone.....	1,460	2,400	2,48	1,560	1,416	[illegible]
Silicium.....	0,280	1,820	1,49	1,322	0,520	[illegible]
Aluminium.....	0,385	0,488	0,26	1,374	0,599	[illegible]
Magnésium.....	»	»	»	0,792	»	»

(1) Clyde. — (2) Carron. — (3) Clyde. — (4) Moyenne.

Fer industriel. Fonte fabriquée à l'air froid.

	(1)	(1)	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Fer.....	90,98	90,29	94,38	89,442	94,040	90,824	[illegible]
Cuivre.....	»	»	»	0,288	»	»	»
Manganèse.....	»	7,14	2,00	»	0,629	2,458	[illegible]
Soufre.....	»	»	»	»	»	0,045	»
Carbone.....	7,40	1,706	3,88	3,600	3,086	2,458	[illegible]
Silicium.....	0,46	0,830	1,10	3,220	1,006	0,450	[illegible]
Aluminium.....	0,44	0,046	»	3,776	1,022	1,602	[illegible]
Calcium.....	»	0,048	0,20	»	»	»	»
Magnésium.....	»	»	»	»	»	0,340	»

(1) Muirkerk. — (2) Pyrites. — (3) Carron. — (4) Clyde. — (5) Moyenne.

(Th. Thompson, *Inst.*, 1838.)

Fer industriel. Gueuse ouvrée.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Charbon.....	2,8913	2,3909	3,0529	5,3617	6,4797	[illegible]
Silicium.....	0,8293	1,9042	1,3442	1,0948	1,9607	[illegible]
Phosphore.....	0,1592	0,0272	0,1224	0,1806	1,4594	[illegible]
Soufre.....	0,0052	0,0044	0,0028	0,0170	0,0023	[illegible]
Cuivre.....	trace.	»	0,0101	0,0235	»	[illegible]
Fer.....	96,1150	95,6033	95,4676	93,3224	90,0985	[illegible]
Calcium.....	»	»	»	»	»	[illegible]
Aluminium.....	»	»	»	»	»	[illegible]
	100,1000	100,0000	100,0000	100,0000	100,0003	[illegible]

(1) Juniata. — (2) Longmine Orange, county New-York. — (3) Salisbury, Connecticut. — (4) Montagne de fer, Missouri. — (5) Au Haut-Fourneau d'anthracite de Columbia-Douville. — (6) Lehigh iron.

(Svanberg, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1847.)

IEL forgé des gueuses précé-

ɜ.	0,3765	0,5823	0,0876
..	0,0942	0,0233	0,0235
..	0,0042	0,0010	0,0055
..	0,0468	»	»
ıe			
..	99,5083	99,4434	99,8833

ue.....	0,2870	0,3006
.....	0,0295	0,0773
.....	0,0024	0,0020
.....	»	0,5544
e et perte).	99,6844	96,0654

app. ann. de Berzelius, 1847.)

IEL. Fontes très-arséniées pro-
ılger.

	(1)	(2)
.....	0,098	0,270
.....	0,045	0,010
	0,143	0,280

-(2) Boulet.

nn. des Mines, 1836.)

IEL. Aciers.

depuis	0,00634 jusqu'à	0,00789
	0,00252	0,00345
	0,00345	0,01520
	0,97597	0,98552

Ann. de Ch., t. XXII, p. 14.)

IEL. Acier de l'Allemagne.

.....	96,84
.....	2,16
.....	1,00
	100,00

nn. de Ch., t. XXXVI, p. 68.)

IEL. Acier fondu anglais.

.....	0,52043
.....	0,00000
.....	1,92000
.....	0,93400
A reporter..	3,37443

Report.....	3,37443
Antimoine.....	0,12100
Étain.....	traces.
Phosphore.....	0,00000
Soufre.....	1,00200
Azote.....	0,18310
Carbone.....	1,12800
Fer.....	93,79765
Perte.....	0,09382
	100,00000

(SCHAFFAULT, *Revue sc. et ind.*, t. VI, p. 227.)

FER INDUSTRIEL. Acier fondu anglais.

	(1)	(2)	(3)
Carbone	0,0187	0,0150	0,0165
Silicium	0,0010	0,0060	0,0010
	0,0197	0,0210	0,0175

	(4)	(5)
Carbone.....	0,0133	0,1830
Silicium.....	0,0005	»
	0,0138	0,1830

(1) Acier de cémentation. — (2) Wotz ou acier fondu de l'Inde. — (3) Acier fondu en réduisant du battitum de fer par le charbon. — (4) *Id.* anglais. — (5) *Id.* traité par l'iode.

(*Tr. des Essais* de Berthier, t. II, p. 275.)

FER INDUSTRIEL. Acier fondu anglais.

	(1)	(2)	(3)
Fer	99,325	99,442	99,375
Carbone	0,150	0,333	0,500
Silicium.....	0,225	0,225	0,125
Mang^es et cuivre	trace.	traces.	traces.
	100,000	100,000	100,000

	(4)	(5)
Fer.....	99,20	99,288
Carbone.....	»	0,388
Silicium.....	0,80	»
Manganèse et cuivre.....	»	0,190
	100,00	99,866

(1) Acier cémenté, par BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVI, p. 12. — (2) Acier fondu, *id.* — (3) Acier poule, *id.* — (4) Acier Clouet, *id.* — (5) Acier fondu, fer de Dannemore, par TH. THOMPSON, *Inst.*, 1838.

Fer industriel. Tableau comparatif de différents aciers.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Fer	98,925	98,915	99,435	99,445	99,360	99,[illegible]
Carbone	0,520	0,545	0,330	0,340	0,325	0,[illegible]
Silice	0,550	0,540	0,235	0,215	0,315	0,[illegible]
Phosphore	»	»	»	»	»	»
Indice d'alumine et manganèse	0,005	»	indice.	»	trace.	trace.
Trace de cuivre	»	»	»	»	trace.	trace.
	100,000	100,000	100,000	100,000	100,000	100,000

	(7)	(8)	(9)	(10)	(11)	(12)
Fer	98,830	98,835	98,945	98,950	99,165	99,[illegible]
Carbone	0,866	0,885	0,250	0,265	0,250	0,[illegible]
Silice	0,304	0,280	0,805	0,785	0,585	0,[illegible]
Phosphore	indice.	»	»	»	»	»
Manganèse	»	»	»	»	»	»
Alumine	»	»	»	»	»	»
	100,000	100,000	100,000	100,000	100,000	100,000

(1) A. fondu brut martial ou marschal. — (2) A. cémenté, par Sir-Henry. — (3) Acier fondu anglais, Hum-mann. — (4) A. cémenté, par Sir-Henry. — (5) A. fondu de la Berardière. — (6) A. cémenté, par Sir-Henry. — (7) A. cémenté. — (8) *Id.*, par Sir-Henry. — (9) A. naturel de Hongrie. — (10) A. cémenté. — (11) A. naturel de Rives. — (12) A. de Rives cémenté par Sir-Henry.

(*Ann. des Mines*, t. VII, p. 571.)

Fer industriel. Acier de cémentation de Remmelsdorf, département de la Moselle.

Carbone.	0,79	0,68	0,79	0,63
Silicium.	0,45	0,42	0,45	0,44
Phosphore	0,34	0,82	0,79	1,52
Fer	98,72	98,38	98,27	97,74
	100,00	100,00	100,00	100,00

(Vauquelin, *Tr. de Ch.* de Dumas, t. III, p. 94.)

Fer industriel. Aciers fondus.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone.	0,62	0,65	0,65	0,94
Silicium.	0,03	»	0,04	0,08
Phosphore	0,03	0,08	0,07	0,14
Fer	99,32	99,27	99,24	98,87
	100,00	100,00	100,90	100,00

(1) A. anglais, 1re qualité. — (2) A. de l'Isère. — (3) A. français, 1re qualité — (4) *Id.*, 2e qualité.

(Gay-Lussac, *Tr. de Ch.* de Dumas, t. III, p. 95.)

Fer industriel. Acier damassé.

	(1)	(2)
Carbone	1,407	0,957
Silicium	0,120	0,000
Aluminium	0,948	0,000
Fer	97,525	99,043
	100,000	100,000

(1) Wootz brut. — (2) Wootz forgé.

(Gay-Lussac, *Tr. de Ch.* de Dumas, t. III, p. 97.)

Fer industriel. Acier damassé de Faraday.

	(1)	(2)
Fer	94,36	[illegible]
Carbone	5,64	[illegible]
Aluminium	»	[illegible]
	100,00	100,[illegible]

(1) Fer carburé. — (2) Fer aluminé.

(Faraday, *Tr. de Ch.* de Dumas, t. III, p. 96.

Fer industriel. Carbone contenu dans le fer.

	(1)	(2)
Carb. à l'état de combinaison.	0,930	1,[illegible]
Carbone à l'état de mélange.	2,340	1,[illegible]

	(3)	(4)
Carb. à l'état de combinaison.	2,100	0,[illegible]
Carbone à l'état de mélange.	0,720	0,[illegible]

(1) Fonte grise. — (2) Fonte blanche ordinaire. — (3) Fer spéculaire parfait. — (4) Fer en barre provenant de l'affinage de la fonte blanche par la méthode de Souabe.

(Bromeis, *Journ. de Pharm.*, décembre 1842.)

Fer industriel. Cristaux formés dans l'affinage du fer.

Silice	34,[illegible]
Protoxyde de fer	65,[illegible]
Magnésie	[illegible]
	99,[illegible]

(Mitscherlich, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXI[illegible] p. 361.)

EL. Croûte provenant d'un moule.

.....	0,34
.....	0,04
fonte.....	0,65
	1,00

Ann. des Mines, 1835.)

EL. Boulet de fonte oxydé par mer.

fer.....	0,467
.....	0,049
.....	0,134
.....	0,100
érence).....	0,254
	1,004

Ann. des Mines, 1835.)

FER.

ombre d'espèces du genre Fer s minerais de fer; voyez ces

ici, par ordre alphabétique de certain nombre d'analyses de manquent dans les tableaux

Arques.

inerais non grillés.

.	0,050	0,050	0,055	0,130
.	0,040	0,040	0,045	»
.	0,150	0,145	0,156	0,148
.	0,005	trace.	0,070	trace.
.	0,805	0,805	0,745	0,747
}	0,575	0,575	0,540	0,530

Minerais grillés.

.....	0,075	0,150	0,190
.....	0,015	0,030	0,050
.....	0,100	0,005	0,070
man-			
.....	0,007	0,040	0,007
fer..	0,816	0,820	0,960
e par ..... }	0,580	0,585	0,492

urn. *des Mines*, mars 1810, p. 204.)

MINERAI des Baumes.

Peroxyde de fer.....	54,2
Oxyde de manganèse.....	1,1
Magnésie.....	0,9
Chaux.....	0,3
Perte par la calcination.....	28,9
Silice.....	12,8
Alumine.....	1,8
	1,000

(BERTHIER, *Ann. des Mines*, t. IV, p. 371.)

MINERAI de Belgique.

Silice.....	16,0
Alumine.....	0,5
Oxyde rouge de fer.....	72,0
Perte au feu due à l'eau combinée...	12,0
	100,5

(BOUESNEL, *J. des Mines*, mai 1814, p. 362.)

MINERAI de Biscaye.

Perte au feu.....	7
Silice.....	3
Oxyde rouge de fer.....	86
— brun de manganèse.....	2
	98
Perte.....	2
	100

(COLLET-DESCOTILS, *J. des Mines*, avril 1807, p. 300.)

MINERAI DE FER. Fer argileux de Blanchelande, département de l'Orne.

Silice.....	13,0
Alumine.....	1,0
Chaux.....	1,2
Magnésie.....	2,0
Oxyde rouge de fer.....	54,0
— de manganèse.....	2,4
Charbon et soufre.....	trace.
Perte par la calcination.....	24,6
	101,2

(DESCOTILS, *Ann. de Ch.*, t. LXXXIV, p. 198.)

MINERAI de la Buissière.

Silice.....	39,0
Alumine.....	1,5
Oxyde de manganèse.....	1,5
— rouge de fer.....	46,0
Perte au feu due à l'eau combinée...	8,5
Chaux.....	trace.
	99,5

(BOUESNEL, *Journ. des Mines*, mai 1814, p. 364.)

Fer industriel. Tableau comparatif de différents aciers.

	(1)	(2)	(3)
Fer	98,925	98,945	99,43
Carbone	0,520	0,545	0,33
Silice	0,550	0,540	0,2?
Phosphore	»	»	
Indice d'alumine et manganèse	0,005	»	
Trace de cuivre	»	»	
	100,000	100,000	

	(7)	(8)
Fer	98,830	99
Carbone	0,866	
Silice	0,304	
Phosphore	indice.	
Manganèse	»	
Alumine	»	
	100	

(1) A. fondu brut martial ou marsche[illegible] MANN. — (4) A. cémenté, par SAR-HEN[illegible] — (7) A. cémenté. — (8) *Id.*, par S[illegible] naturel de Rives. — (12) A. de Rive[illegible]

(*Ann. des Mines*, t. VII, p. 571.)

Fer industriel. Acier [illegible] Remmelsdorf, départ[illegible]

Carbone.	0,79	
Silicium.	0,15	
Phosphore	0,84	
Fer	98,72	
	100.	

(VAUQUELIN, [illegible] *Journ. des Mines*, décembre 1807,

Fer indu[illegible] Chessy.

[illegible] baryte	28,80
Carb[illegible] métallique	16,80
Sili[illegible] métallique	16,80
P[illegible]	12,00
[illegible]	9,60
[illegible]mine	1,60
[illegible]aux	0,20
[illegible] et acide carbonique	4,00
	89,80

(THIRAUD, *Ann. des Mines*, t. V, p. 522.)

Minerai de Penny-stône, de Coalbrookdale.

Silice	10,6
Alumine	2,0
Chaux	1,6
Magnésie	2,4
Oxyde rouge de fer	50,0
— de manganèse	2,6
Perte par la calcination	32,0
	101,2

(DESCOTILS, *Ann. de Ch.*, t. LXXXIV, p. 196.)

[illegible]	1,00
[illegible]	31,00
[illegible]	29,00
[illegible]	0,21
[illegible]	30,00
[illegible]	3,29
	100,00

(BERTHIER, *Ann. des Mines*, t. IV, p. [illegible]

Minerai du Crotz, départemen[illegible]

Perte au feu	[illegible]
Oxyde rouge de fer	[illegible]
— brun de manganèse	[illegible]
Magnésie	[illegible]
Chaux	[illegible]

(COLLET-DESCOTILS, *Journ. des Mi*[illegible] p. 299.)

Minerai des Deux-Ponts, dé[illegible] nom de mine de fer grise.

Silice	[illegible]
Chaux	[illegible]
Magnésie et alumine	[illegible]
Oxyde de manganèse	[illegible]
— rouge de fer	[illegible]
Perte au feu	[illegible]

(DRAPPIER, *Ann. de Ch.*, t. LXXXIV

Minerai d'Eulenlohe, pays de [illegible]

Oxyde de fer noir	[illegible]
Acide carbonique	[illegible]
Eau	[illegible]
Chaux	[illegible]

(BUCHOLZ, *Ann. de Ch.*, t. LI, p. 176.)

ıent du Tarn.

..... 30
..... 15
..... 34
..... 18
..... 6
100

'dor an III,

Z,6
32,0
102,8 101,2

..... 85,44
..... 5,94
..... 3,71
..... 1,40
..... 0,63
..... 0,23
..... 3,03
100,38

la Citre, près

..... 37,5
..... 50,0
..... 1,0
..... 11,0
..... 0,5
100,0

lines, avril 1807,

'tz.

..... 81
..... 1
..... 18
100

Minerai de Hayanges (Moselle).

Protoxyde de fer	61,0
Chaux	6,2
Acide carbonique	20,3
Silice gélatineuse	6,0
Alumine	3,8
Eau	2,5
Magnésie, manganèse	»
	99,8

Ou bien :

Carbonate de chaux	11,0
— de fer	40,3
Protoxyde de fer	36,2
Silice	6,0
Alumine	3,8
Eau	2,5
	99,8

(Berthier, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXV, p. 257.)

Minerai de Hohegrethe.

Oxydule de fer	50,410
— de manganèse	7,515
Magnésie	2,350
Acide carbonique	38,630
Gangue	0,325
Eau et perte	0,770
	100,000

(*Archives de Métallurgie* de Karsten, t. XIII, p. 211.)

Minerai de Hall (Angleterre).

Acide carbonique	36,08
Oxyde ferreux	50,75
— ferrique	8,93
Chaux	4,24
Eau	1,08
	101,08

(Way, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846.)

Minerai de Huth.

Oxyde de fer	86,125
— de manganèse	0,750
Silice	1,700
Eau	11,425
	100,000

(*Archives de Métallurgie* de Karsten, t. XIII, p. 211.)

Minerai de Megescôte.

Peroxyde de fer	35,0
Deutoxyde de manganèse	0,3
Magnésie	1,6
Perte par la calcination	25,5
Silice	26,5
Alumine	11,8
	100,7

(Berthier, *Ann. des Mines*, t. IV, p. 368.)

MINERAI de Metzyer.

Chaux	28,6
Magnésie	16,2
Protoxyde de fer	5,0
— de manganèse	2,2
Acide carbonique	43,0
Partie insoluble	4,8
	99,8

(E. DE BEAUMONT, *Ann. des Mines*, 1822, t. VII, p. 531.)

MINERAI. Fer brun du mont Pétronelle.

Fer oxydé	64	78
Manganèse oxydé	8	7
Silice	25	11
Eau et perte	3	4
	100	100

(THIOLÉON CALMELET, *Journ. des Mines*, avril 1814, p. 227.)

MINERAI de Neuendorf.

Oxydule de fer	55
— de manganèse	10
Acide carbonique	35
	100

(BUCHOLZ, *Journ. des Mines*, juin 1810, p. 453.)

MINERAI de Norkshire.

Protoxyde de fer et trace de manganèse	43,26
Acide carbonique	29,30
Silice et alumine	20,78
Matière charbonneuse	2,67
Chaux	1,89
Humidité	1,00
	98,90

(PHILLIPS, *An. of Philos.*, t. VII, p. 448.)

MINERAI de Portes, département du Gard.

Silice	5,2
Alumine	1,2
Chaux	1,8
Magnésie	3,6
Oxyde de manganèse	1,4
— rouge de fer	57,3
Charbon	1,6
Perte par la calcination	31,0
	103,1

(BOULANGER, *Ann. de Ch.*, t. LXXXIV, p. 186.)

MINERAI de fer brun cristallisé d mel, près de Lostwithiel.

Silice	
Eau	
Oxyde de fer	
— de manganèse	

(KERSTEN, *Annuaire* de Millon et I p. 252.)

MINERAI de Rimini, mine froide.

Silice	
Alumine	
Chaux	
Manganèse	
Oxyde rouge de fer	
Eau et acide carbonique	
Perte	

(GUENIVEAU, *Journ. des Mines*, dé p. 448.)

MINERAI. Fonte de fer intraitabl Jory de Chaleix (Dordogne).

Peroxyde de fer	
Quartz, mica, feldspath	
Eau	
Alumine	
Acide phosphorique	
Perte	

(DELANOUE, *Inst.*, 1837.)

MINERAI de Saint-Martin-la-Pl de Gier (Loire).

Peroxyde de fer	
Oxyde de manganèse	
Chaux	
Silice	
Alumine	
Eau et acide carbonique	
Soufre	

(BERTHIER, *Ann. des Mines*, t. IV, p. 1

MINERAI de Sainte-Agnès (Isère).

Perte au feu	
Silice gélatineuse	
Oxyde rouge de fer	
— brun de manganèse	
Chaux, environ	
Magnésie	
Perte	

(COLLET-DESCOTILS.)

RAI de Sainte-Florine (Haute-Loire).

oxydé rouge	51,0
ganèse oxydé	1,5
e	9,0
ux	1,0
aine	7,0
e carbonique et eau	29,0
stance bitumineuse	0,5
nésie	trace.
	99,0

THIER, *Ann. de Ch.*, t. LXXXIV, p. 197.)

RAI de Sauvat (Ariége).

e au feu	31,0
de rouge de fer	65,0
· brun de manganèse	2,0
nésie	1,8
ux	trace.
e	0,2
	100,0

LET-DESCOTILS.)

RAI de Sexe.

e au feu	37,0
de rouge de fer	52,0
· brun de manganèse	0,2
nésie	12,6
ux	trace.
	101,8

LET-DESCOTILS.)

RAI. Fer forgé par les nègres du Fontallon (haut Sénégal).

oxyde de fer	77,2	33,6
aine et un peu de chaux	8,2	40,0
e	2,8	2,0
	11,4	24,7
ne	trace.	tr.
	99,6	100,3

THIER, *Ann. des Mines*, t. V, p. 131.)

RAI de Siegen.

oxyde de fer	66,71	65,68
oxyde	13,65	14,09
— de manganèse	17,11	16,25
de de cobalt } - de cuivre } et acide carbonique }	traces.	»
e	1,34	2,34

TH, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 227.)

MINERAI du Silbern Nagel.

Fer carbonaté	78,41
Manganèse carbonaté	16,25
Magnésie carbonatée	3,77
Chaux carbonatée	1,19
Eau	0,25
	99,87

(STROMEYER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XX, p. 365.)

MINERAI de Tasschnitz en Thuringe.

Fer	70,5
Oxygène	29,5
	100,0

(BUCHOLZ, *Journ. des Mines* juin, 1810, p. 456.)

MINERAI de Tinzen, canton des Grisons.

Carbonate de chaux	47,46
— de magnésie	19,33
Protocarbonate de fer	11,08
Eau	22,13
	100,00

(LASSAIGNE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXV, p. 95.)

MINÉRAUX trouvés parmi les galets de mer, à Villers, département du Calvados.

Fer oxydé	31,00
Silice	42,50
Chaux	0,20
Magnésie	3,40
Charbon	trace.
Acide carbonique	22,90
	100,00

(VAUQUELIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVIII, p. 105.)

MINERAI de pierre plate, près Vizilles.

Perte au feu	37,0
Oxyde rouge de fer	50,0
— brun de manganèse	0,2
Magnésie	10,0
Chaux	0,8
Perte	2,0
	100,0

(COLLET-DESCOTILS.)

MINERAI fibreux de Wansiedel.

Silice	1,46
Eau	12,42
Oxyde de fer	85,80
— de manganèse	1,30
	100,98

(KERSTEN, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 207.)

Minerais divers.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Hématite brune de Bergzabern (Bas-Rhin).....	15	79	2	3	0
— — de Vicdessos (Ariége).....	14	82	2	1	tr.
— rouge de Framont (Vosges).....	3	90	tr.	2	0
— rouge.....	2	94	tr.	2	0
Minerai de manganèse du comté de Sayn.....	0	32	56	4	0
— de fer noir de Raschau en Saxe.....	14	0	64	13	0
— brun compacte de Bergzabern.....	11	84	1	2	0
— — de Vicdessos.....	12	81	0	4	0
Minerai compacte du Voigsberg.....	13	69	3	10	3
Œtite ou fer géodique.....	14	76	2	5	0
Œtite du département de l'Orne.....	13	78	tr.	7	1
Minerai en grains du Berri.....	15	70	tr.	6	7
— lenticulaire du Doubs.....	14	73	1	9	0
— compacte avec ocre jaune de l'île d'Elbe	12	83	tr.	5	tr.
— compacte des Pyrénées.....	11	81	tr.	2	tr.
Mine limoneuse de la Lusace.....	19	61	7	6	2

(1) Déchet au feu. — (2) Fer peroxydé. — (3) Manganèse peroxydé. — (4) Silice. — (5) Alumine. — (7) Perte.

(D'Aubuisson, *Ann. de Ch.*, t. LXXV, p. 237.)

Minerais de fer. Minerais crus.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Perte au feu..	30,00	27,00	24,33	31,00
Résidu insolub.	8,40	22,03	31,50	7,66
Chaux.....	»	6,00	2,50	2,66
Perox. de fer..	60,00	42,66	42,83	58,33

(1) Minerai riche du pays de Galles. — (2) (3) Minerai peu riche, *id.* — (4) Minerai riche de Dudley.

Minerais grillés.

	(1)	(2)
Résidu insoluble.....	27,70	27,55
Chaux.....	1,70	»
Alumine.....	1,70	1,20
Peroxyde de fer.....	62,40	71,00
	97,50	99,75
D'où fer métallique.....	43,38	49,23

(1) M. peu riche du pays de Galles. — (2) M. de Staffordshire.

(Dufrénoy et E. de Beaumont, *Ann. des Mines*, 2e série, t. II, p. 30.)

Scories ou Laitiers. Voy. les minerais de fer qui se trouvent au commencement de l'article Fer et dans les espèces minérales Fer oxydé, Fer carbonaté, etc.

Scories de Blausfen, dans le pays de Gotha.

	(1)	(2)
Silice.....	0,39020	0,42520
Chaux.....	0,25285	0,22548
A reporter.....	0,64305	0,65068

(1) Partie verte. — (2) Partie brune.

Report.....	0,64305
Protoxyde de mangan.	0,28970
— de fer.....	0,04850
Potasse.....	0,00370
Alumine et magnésie..	tr.
Soufre.....	0,02900
	0,98395
Sulfure de calcium....	0,07520

(Lampadius, *Journ.* d'Erdmann.)

Scories de Chessy.

Silice.....	54,6
Baryte.....	20,3
Protoxyde de fer.....	18,9
Chaux.....	6,2
Alumine et cuivre.....	tr.
Magnésie.....	»
	100,0

(Thibaud, *Ann. des Mines*, t. V, p. 525.)

Scories provenant de la fonte du grillé de Chessy.

Silice.....
Oxyde de fer.....
Zinc métallique.....
Indices de cuivre.....
— de soufre.....
Chaux un atôme.....

venant de la fonte des mattes Chessy.

.....	22
e de fer.....	90
.....	3
.....	3
ivre.....	»
ic.....	»
	118

Journ. des Mines, octobre 1806, p. 46.)

nte crue de Chuldner Hutte.

.....	45,000
le fer.....	43,000
.....	1,700
.....	5,200
le manganèse.....	3,800
lomb.....	0,500
ique.....	0,200
.....	0,003
;nésie, fluor.....	tr.
	99,403

nnuaire des Mines de Freyberg, 1839.)

reusot, quand la fonte ne va pas

.....	39,5
.....	35,6
.....	18,0
r rouge.....	3,0
anganèse.....	»
	96,1

Journ. des Mines, décembre 1807.

sulfureux de Firmy (Aveyron).

.....	0,334
.....	0,483
.....	0,048
.....	0,106
ngée.....	0,007
.....	0,022
	1,000

nn. des Mines, 1834.)

allisé du pays de Galles.

.....	0,403
.....	0,140
.....	0,350
.....	0,057
le fer.....	0,016
le manganèse.....	0,019
	0,985

nn. des Mines, 1837.)

Laitier de Geislautern.

Silice.....	49
Chaux.....	30
Alumine.....	15
Oxyde rouge de fer.....	3
— de manganèse.....	1
Cuivre.....	tr.
	98

(Gueniveau, *Journ. des Mines*, décembre 1807, p. 450.)

Scories de l'usine de Halsbruck.

Silice.....	45,000
Protoxyde de fer.....	37,620
Chaux.....	10,510
Alumine.....	2,900
Baryte.....	1,410
Magnésie.....	2,000
Oxyde de plomb.....	0,400
Argent.....	0,003
Oxydes de cuivre et de manganèse.	traces.
	99,843

(Kersten, *Ann. des Mines* de Freyberg, 1839.)

Scories d'Ilsenbourg près du Hartz.

Silice.....	59,65
Alumine.....	5,54
Protoxyde de fer.....	2,64
— de manganèse.....	0,99
Chaux.....	27,79
Magnésie.....	1,09

(Gmas, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 203.)

Scories des hauts fourneaux de Maegdesprung, au Hartz.

Silice.....	39,99	41,08	41,41
Alumine.....	5,88	10,88	10,56
Protox. de mangan.	25,04	20,57	20,66
— de fer.....	4,03	1,69	1,42
Chaux.....	20,56	23,76	25,31
Magnésie.....	2,41	0,58	0,42
Silice.....	39,19	39,03	44,49
Alumine.....	9,52	9,75	4,96
Protox. de mangan.	23,88	21,97	24,85
— de fer.....	3,20	4,35	0,44
Chaux.....	24,19	24,39	26,66
Magnésie.....	0,62	0,64	1,10
Silice.....	42,64	43,58	38,58
Alumine.....	6,58	5,42	11,27
Protox. de mangan.	21,65	22,18	24,53
— de fer.....	1,02	5,83	3,25
Chaux.....	25,35	20,00	21,55
Magnésie.....	0,34	2,18	0,82

(Rammelsberg, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 201.)

Scories de Marche-sur-Meuse.

Silice	43,0
Chaux	26,5
Alumine	21,5
Trace de magnésie	»
Oxyde de manganèse	5,0
— rouge de fer	3,0
	99,0

(Bouesnel, *Journ. des Mines*, mai 1814, p. 365.)

Scories d'affinage de Musen.

Silice	14,4
Protoxyde de fer	64,2
— de manganèse	19,0
Chaux	3,0
	100,6

(Berthier, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXIII, p. 216.)

Scories trouvées dans le haut fourneau d'Obervillers, dans le grand-duché de Bade.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice	55,25	53,37	53,76	49,730
Alumine	5,71	5,12	4,76	7,820
Chaux	27,60	30,71	29,48	40,780
Magnésie	7,04	9,50	9,82	»
Protoxyde de mangan.	3,16	1,41	1,30	»
Prot. de fer.	1,27	0,95	1,48	0,208

(1) Fond de la scorie, par Rammelsberg. — (2) Scorie cristalline, par Percy. — (3) Masse cristalline, par Forbes. — (4) Scorie, par Walchner.

(*Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 202.)

Scorie de l'Espérance, près de Seraing.

Silice	55,77
Alumine	13,90
Chaux	22,22
Magnésie	2,10
Protoxyde de manganèse	2,52
— de fer	2,12
Potasse	1,70

(Forbes, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 204.)

Scories du Stalberg.

Silice	53,1
Protoxyde de manganèse	25,2
— de fer	1,1
Magnésie	9,0
Chaux	8,0
Alumine	3,4
	99,8

(Berthier, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXIII, p. 216.)

Scories du haut fourneau du Val de Louis (Gotha).

Silice	36,22	36,17	36,12	35,37
Alumine	8,14	8,17	6,15	6,[illegible]
Protoxyde de manganèse	23,52	20,74	26,94	20,[illegible]
— de fer.	2,14	2,33	1,60	1,[illegible]
Chaux	28,04	31,73	28,22	33,[illegible]
Magnésie	1,92	0,53	0,92	0,[illegible]
Baryte	»	»	»	0,[illegible]
Potasse	»	»	»	0,[illegible]
Sulfure de calcium	»	»	»	0,[illegible]

(Credner, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 202.)

Scories diverses.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Silice	38,05	38,76	37,63	37,94	39,52	42,[illegible]
Alumine	14,11	14,48	12,78	13,04	15,11	12,[illegible]
Chaux	35,70	35,68	34,46	34,43	32,52	33,[illegible]
Magnésie	7,61	6,84	6,64	7,24	3,49	1,[illegible]
Protoxyde de manganèse	0,40	0,23	2,64	2,79	2,89	2,[illegible]
— de fer	1,27	1,18	3,94	0,93	2,02	4,[illegible]
Potasse	1,85	1,14	1,92	2,60	1,06	2,[illegible]
Sulfure de calcium	0,82	0,98	0,68	3,65	2,15	1,[illegible]
Phosphate d'alumine	»	»	»	»	»	0,[illegible]

(1) (2) S. de Dudley, par Percy. — (3) S. des usines de Blackwell, près Dudley, par le même. — (4) *Id.*, par Forbes. — (5) S. de Tipton, par le même. — (6) S. d'un haut fourneau près Marchiennes (Belgique), par Percy.

'enant de l'affinage à la houille.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)
.....	27,6	31,2	36,8	42,4	46,1	27,6	15,8
le fer.....	61,2	66,5	61,0	52,0	45,0	52,0	82,4
le manganèse.....	»	0,9	»	»	1,9	»	»
.....	»	»	»	»	1,0	20,4	»
.....	»	»	»	»	2,0	»	»
.....	4,0	»	1,5	3,3	3,0	»	2,0
phorique.....	7,2	1,7	»	»	»	»	»
	100,0	100,3	99,3	97,7	99,0	100,0	100,2

	(8)	(9)	(10)	(11)	(12)	(13)
.....	7,6	31,6	17,2	5,6	10,9	9,5
e fer.....	82,1	67,3	61,3	85,5	66,7	76,8
e manganèse.....	6,8	0,7	0,5	tr.	0,8	0,5
.....	»	»	2,7	2,4	3,5	1,0
.....	2,8	»	0,1	tr.	»	»
.....	1,1	»	0,2	0,1	0,1	0,1
.....	»	»	tr.	tr.	1,0	3,4
phorique.....	»	»	16,5	4,7	16,9	8,6
	100,4	99,6	98,5	98,3	99,9	99,9

idley. — (2) S. de Firmy (Aveyron). — (3) (4) S. de Dowlais dans le pays de Galles. — (5) S. de). — (6) S. de Louvain (Pays-Bas). — (7) S. de Basse-Indre près Nantes. — (8) S. de Skebo (Suède). ède. — (10) (11) S. de Torgelow (Poméranie). — (12) (13) S. de Pertz en Neumark.

is de Berthier, t. II, p. 289.)

'affinage de la fonte de fer par la méthode anglaise.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)
.....	27,6	36,8	33,6	41,0	24,0	42,4	26,5	33,0
le fer.....	61,2	61,0	»	»	»	52,0	»	»
.....	4,0	1,5	»	»	»	3,3	»	»
phorique..	7,2	»	»	»	»	»	»	»
ssai.....	50,5	47,0	46,0	40,6	54,5	41,0	55,6	45,8
charbon..	16,4	14,7	13,0	11,5	15,9	13,0	15,4	14,0
ières.....	33,1	38,3	41,0	47,9	29,6	46,0	29,0	40,2

– (2) (3) (4) (5) Pudlage. — (6) (7) (8) Chaufferie.

nn. des Mines, t. IX, p. 796.)

venant de l'affinage de fontes communes.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
.....	19,8	8,8	18,5	16,4	16,2	28,0
le fer.....	74,0	84,0	75,2	79,0	77,8	70,0
le manganèse.....	3,6	2,5	2,0	0,6	1,4	»
.....	1,8	2,2	2,0	3,0	3,2	0,4
.....	»	1,0	»	»	»	»
.....	1,2	2,0	1,2	1,2	1,4	0,8
	100,4	100,5	98,9	100,2	100,0	99,2
ssai.....	57,0	64,4	57,0	61,0	61,0	»

auvigny (Nièvre). — (2) S. de Guerigny, *id.* — (3) S. de Messarges (Allier). — (4) S. de Fretteval r). — (5) S de Framont (Vosges). — (6) S. de Schou Landes).

Scories de Marche-sur-Meuse.

Silice	43,0
Chaux	26,5
Alumine	21,5
Trace de magnésie	»
Oxyde de manganese	5,0
— rouge de fer	3,0
	99,0

(Bouesnel, *Journ. des Mines*, mai 1814, p. 365.)

Scorie de l'Espér[illegible]

Silice	[illegible]
Alumine	[illegible]
Chaux	[illegible]
Magnésie	[illegible]
Protoxyd	[illegible]
—	[illegible]
Potas	[illegible]
(F	[illegible]

Scories d'affinage de Musen.

				(11)	(12)	(13)	
Silice	44	[illegible],0		24,8	33,3	49,6	[illegible]
Protoxyde de fer	6[illegible]	36,2		61,0	56,7	43,0	[illegible]
— de manganèse		19,2		3,2	3,3	4,0	[illegible]
Chaux	[illegible],6	13,4		3,0	»	1,8	[illegible]
	1,5	1,8		1,6	2,4	2,0	[illegible]
	3,2	1,0		7,4	3,0	»	[illegible]
(Berthier, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. X[illegible]	[illegible],4	97,6		101,0	98,7	100,4	[illegible]
Scories trouvées dans le haut f[illegible]	25,0	30,0		32,1	54,5	»	34,0

villers, dans le grand-d[illegible] — (4) (5) S. de Rives. — (6) S. de Musen. — (7) S. d'Altona. — (8) S. [illegible] — (11) (12) (13) S. de Pinsot près d'Allevard. — (14) S. de Bern[illegible]

	(1)
Silice	55,25
Alumine	5,74
Chaux	27,6[illegible]
Magnésie	7

[illegible]lanes.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Protoxyde de mangan.	29,5	30,0	19,2	19,4	22,5	20,0
Prot. de fer	59.0	63,6	74,4	73,5	71,0	70,2
[illegible]ganèse	3,0	1,4	»	»	2,0	1,8
(1) F[illegible]	0,5	2,4	0,6	1,3	2,0	3.0
(2) Scor[illegible]	»	»	»	0,6	»	1,4
line, p[illegible]	8,0	1,4	4,4	4.0	2,5	1.6
(Aw[illegible]	100,0	98.8	98,6	98,8	100,0	98,0

[illegible] Saint-Amand (Nièvre). — (2) S. de Saint-Martial (Dordogne.) — (3) S. de Rouen. — (4) S. de [illegible] (5) S. des Argues (Lot). — (6) S. de Blanquefort (Lot-et-Garonne). — (7) S. de Ria près de [illegible] Orientales).

[illegible] provenant de fourneaux chauffés au coke.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Silice	40,6	43,2	35,4	36,6	38,8	46,6
Chaux	32,2	35,2	38,4	35,8	37.0	28,3
Magnésie	»	4,0	1,5	4.8	3,2	»
Alumine	16,8	12.0	16.2	18,4	15,2	18.8
Protoxyde de fer	10,4	4,2	1.2	2,0	4,4	1.8
— de manganèse	»	»	2,6	»	»	2,6
Soufre	»	»	1.4	1,0	0,8	1.2
	100,0	98.6	96,7	98.6	99,4	99,3

(1) S. de Dudley près de Birmingham. — (2) (3) S. de Dowlais (pays de Galles). — (4) (5) S. de [illegible] Saint Etienne (Loire). — (6) (7) S. de Hayanges (Moselle).

provenant de minerais carbonatés.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)	(9)	(10)	(11)
.....	56,0	54,5	53.0	74,0	52,0	60,0	63,6	62,8	59,8	54,6	34,4
.....	13,0	7,5	15,0	7,2	30,2	20,6	24,0	19,4	19,9	1,7	14,1
.....	9,3	6,6	8,0	5,2	5,2	7,2	1,2	1,2	11,9	17,5	34,2
.....	6,5	4,3	1,0	2,5	5,0	7,4	3,8	8,4	5,7	19,0	8,9
e de fer..	5,0	10,0	10,0	5,0	1,6	3,0	1,7	6,2	2,0	6,6	1,0
inganèse.	9,5	13,4	10,0	6,5	4,7	3,6	3,9	tr.		3,6	4,4
titane..	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	9,0
	99,3	96,3	97,0	97,4	98,7	101,8	98,2	98,0	99,3	100,0	102,7

S. d'Allevard. — (3) (4) S. de Sainte-Hélène (Savoie). — (5) S. de Pinsot près d'Allevard. — (6) S. de Vosges). — (7) S. de Torgelow (Poméranie). — (8) S. de Cuzern (Lot-et-Garonne). — (9) S. de Gesberg - (10) S. de Lesebo en Smoland. — (11) S. d'Ekersholm au Taberg en Smoland.

provenant de minerais oxydés.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
.....	44,4	45,4	50,0	50,2	55,2	39,0
.....	28,4	27,4	26,4	35,4	19,2	19,6
.....	1,6	2,4	2,0	0,6	1,4	2,4
.....	17,0	18,2	18,6	12,6	19,2	26,0
de fer.....	4,4	4,5	2,4	0,8	3,4	5,0
de manganèse.....	2,0	»	»	»	1,4	»
	97,8	97,9	99,4	99,6	99,8	

Grossouvre (Cher). — (2) S. de Bienville (Haute-Marne). — (3) S. de Dordogne. — (4) S. d'Ancy Yonne). — (5) S. de Charbonnier près de Nevers. — (6) S. de Bruniquel (Tarn-et-Garonne).

un fourneau à la Wilkinson, de es Capucins, à Paris.

.....	0,570
.....	0,112
.....	0,058
.....	0,082
de fer.....	0,094
de manganèse.....	0,068
	0,984

(*Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIV, p. 118.)

es efflorescences qu'on trouve au-le l'ouverture de la coulée et à du gueulard, se composent d'une scoriacée, noire, enduite d'une e blanche très-déliquescente.

ance blanche contient :

de potasse.....	63	100
potasse.....	37	

ere scoriacée est composée de :

.....	34,3
de fer.....	26,0
A reporter....	60,3

Report.....	60,3
Alumine.....	4,0
Chaux.....	5,2
Potasse.....	20,5
Laitier mélangé.....	10,0
	100,0

(*Tr. des Essais* de Berthier, t. II, p. 292.)

FER. Genre minéralogique, voir les espèces : Fer natif; Météorites; Fer sulfuré; Fer sulfuré blanc; Fer sulfuré magnétique; Fer arsénical; Fer arsénical axotome; Fer oxydulé; Franklinite; Fer oligiste; Fer oxydé hydraté; Fer hydroxydé; Chamoisite; Fer carbonaté; Junckérite; Fer chromé; Chrictonite; Ilménite; Mengite; Fer titané; Tantalite; Baiérine; Schéelin ferruginé; Fers phosphatés; Fers phosphatés bleus; Vivianite; Fer phosphaté bleu terreux; Dufrénite; Delvauxine; Kakoxène; Fer arséniaté; Scorodite; Arsénio-sidérite; Pyrosmalite; Fer sulfaté vert; Fer sulfaté rouge; Coquimbit; Pittizite; Fer oxalaté.

FER ARSÉNIATÉ.

Syn. : *Pharmacosidérite; beudantite.*

	(1)	(2)	(3)
Silice	3,0	»	4,0
Acide arsénique	33,5	38,00	31,0
Oxyde de fer	27,5	40,56	45,5
Acide phosphorique	»	0,70	»
Oxyde de cuivre	12,0	0,60	9,0
Reste non dissous	»	0,35	»
Eau	»	19,57	10,5
		99,78	100,0

(1) F. naturel, par CHENEVIX, *Ann. de Ch.*, t. XLV, p. 54. — (2) F. de Cornouailles, par BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXI, p. 425. — (3) F. naturel, par CHENEVIX, *Ann. de Ch.*, t. XLV, p. 55.

FER ARSÉNIATÉ SULFATÉ de Freyberg.

Peroxyde de fer	35
Acide arsénique	20
— sulfurique	14
Eau	30
	99

(LAUGIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXX, p. 331.)

FER ARSÉNICAL.

Syn. : *Pyrite arsénicale; pyrite blanche; mispickel.*

	(1)	(2)	(3)	(4)
Arsenic	46,5	43,418	38,80	4,00
Fer	33,5	34,938	19,70	25,70
Soufre	20,0	20,434	15,30	20,00
Perte	»	1,510	»	»
Silice	»	»	12,00	44,30
	100,0	100,000	85,80	94,00

(1) *Tr. des Essais* de Berthier, t. II, p. 243. — (2) F., par CHEVREUL, *Journ. des Mines*, juin 1811, p. 459. — (3) F. de la Faranque, par VAUQUELIN, *id.*, prairial an III, p. 3. — (4) F. d'Enghien, *id.*

FER ARSÉNICAL.

	(a)	(b)
Arsenic	48,1	42,88
Fer	36,5	36,04
Soufre	15,4	21,08
	100,0	100,00

(a) THOMSON. — (b) STROMEYER.

(*Syst. de Ch.* par Thomson, t. III, p. 634.)

FER ARSÉNICAL AXOTOME
chenstein en Silésie.

	(a)
Fer	32,
Arsenic,	65,
Soufre	1,
Gangue	0,
	100,

(a) KARSTEN. — (b) HOFFMAN.

(*Tr. des Essais* de Berthier, t. II, p. 242.)

FER AZURÉ. Voy. VIVIANITE.

FER CARBONATÉ.

Syn. : *Fer oxydé carbonaté; fer s*
mine d'acier; sidérose; oligonspath;
spath.

	(1)	(2)	(3)
Ac. carbon.	38,72	32,234	34,0
Protox. de fer	59,97	52,428	63,7
— de mang.	0,39	»	0,7
Argile	»	5,676	trac
Chaux	0,92	»	»
Magnésie	»	9,965	0,2
	100,00	100,000	

(1) F. par BEUDANT, *Tr. de Min.* de Dufr p. 497. — (2) F. par BICHOF, *Ann. de Ch.* t. XX, p. 365. — (3) Sphérosidérite, par I *id.* (4) *Id.*, par STROMEYER, *id.*

FER CARBONATÉ. OLIGONSPATH.

Carbonate de fer	
— de magnésie	

(*Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. II, p. 501.)

FER CARBONATÉ. MÉSITINSPATH.

Acide carbonique	44,23	45,76
Protoxyde de fer	35,13	24,18 c
Magnésie	20,64	28,12
	»	1,30 c
	100,00	

(BREITHAUPT, *Tr. de Min.* par Dufré p. 501. — *Id. Annuaire* de Millon et R p. 158.)

FER CARBONATÉ de Dudley, dans
fordshire.

Acide carbonique	32,48
Protoxyde de fer	49,38
Chaux	1,54
Argile	13,10
Bitume, eau, perte	3,50
Acide carbonique	»
	100,00

(*Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. II, p. 503.)

Fer carbonaté.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7
Acide carbonique.....	32,53	30,76	35,17	25,50	28,90	38,40	34,
Protoxyde de fer.....	32,22	38,80	53,03	35,00	54,20	41,40	50,
— de manganèse	»	0,07	»	0,30	1,10	4,10	1,
Chaux.....	8,62	5,30	3,33	»	0,30	0,20	3,
Magnésie.....	5,19	6,70	1,77	1,60	0,90	0,30	1
Silice.....	9,56	10,87	1,40	26,50	12,80	12,30	10,
Alumine.....	5,34	6,20	0,68	11,80	1,80	3,30	2,
Peroxyde de fer.....	1,16	0,33	0,23	»	»	»	1
Charbon.....	2,13	1,87	3,03	»	»	»	1
Soufre.....	0,62	0,16	0,02	»	»	»	1
	97,37	101,06	98,66	100,70	100,00	100,00	100,
Pesanteur spécifique..	31,73	32,26	34,10	32,20	33,60	32,50	33,

(1) Fer de Cross-Basket.— (2) Fer des forges de la Clyde.— (3) Fer d'Andrié. — (4) Fer de Brossac. — (5) de l'Aveyron. — (6) (7) Fer de Saint-Etienne.

(Colquhoun, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. II, p. 504.)

Fer carbonaté.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8
Protocarbonate de fer.	81,774	82,35	86,064	79,218	89,15	84,102	82,765	78,5
— de manganèse	1,496	1,92	2,086	2,992	3,74	4,448	5,185	5,5
Carbonate de magnésie	16,730	15,03	11,150	17,090	6,61	9,900	7,750	8,5
Quartz ou gangue ...	»	0,70	0,700	0,700	0,50	1,550	4,300	7,3
	100,000	100,00	100,000	100,000	100,00	100,000	100,000	100,0

(1) M. de la Chaume, fer spathique jaunâtre à très-grandes lames, dit *maillat*. — (2) M. de Saint-André, spathique jaune à grandes lames (*maillat*). — (3) M. de Saint-Louis, fer spathique à lames moyennes, bl jaunâtre (*Rives orgueilleux*). — (4) M. de Grande Brache, fer spathique à lames moyennes, brun clair (*R orgueilleux*) passant au *maillat*. — (5) M. de Grande-Taillat, fer spathique à lames moyennes, d'un ja brunâtre (*Rives orgueilleux*). — (6) M. de Montmayeu, fer spathique à petites lames, d'un brun clair jaunâ assez uniformément mêlé de fer oligiste écailleux (*Rives*).— (7) M. de Cabot, fer spathique, à très-petites la d'un blanc jaunâtre (*Rives fin*). — (8) M. de Saint-André-Loures, fer spathique à très-petites lames, d'un bl jaunâtre (*Rives fin*).

(Gueymard, *Ann. des Mines*, 1838.)

Fer carbonaté. Mines douces.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(
Peroxyde de fer.....	79,6	80,0	82,7	60,0	6
Oxyde de manganèse	3,5	2,2	3,6	5,0	4
Magnésie.....	1,0	1,4	»	2,0	
Chaux.....	»	»	0,7	3,0	1
Quartz et silice gélatineuse.....	4,8	4,4	3,2	10,0	1
Perte par calcination.....	11,1	12,0	9,7	16,0	1
	100,0	100,0	99,9	96,0	9
Fonte à l'essai	»	»	62,2	»	4

(1) Fer de Fayard près Allevard (Isère). — (2) Fer de Fosse-Mazet près Allevard. — (3) Fer de la Gargo (Aude). — (4) Fer de Styrie. — (5) Fer d'Articole (Isère).

(*Tr. des Essais* de Berthier, t. II, p. 256.)

Fer CARBONATÉ. Mines douces.

	(a)	(b)	(c)	(d)	(e)	(f)	(g)
Peroxyde de fer.....	83,8	83,0	85,536	86,88	84,25	83,922	75,25
Oxyde de manganèse..	1,6	1,7	1,864	2,62	2,85	3,078	2,85
Magnésie.....	0,3	0,3	0,300	0,20	0,40	0,300	0,40
Quartz ou gangue....	2,0	5,0	1,300	0,30	1,50	1,700	12,50
Perte par la calcination	12,3	10,0	11,000	10,00	11,00	11,000	9,00
	100,0	100,0	100,000	100,00	100,00	100,000	100,00

	(h)	(j)	(k)	(l)	(m)	(n)	(o)
Peroxyde de fer.....	85,68	85,18	78,88	83,71	82,17	78,71	83,84
Oxyde de manganèse.	3,42	3,42	3,42	3,99	3,93	3,99	4,56
Magnésie.....	0,40	»	1,20	0,80	0,20	0,80	0,60
Quartz ou gangue....	0,50	0,40	2,50	0,50	2,70	1,00	»
Perte par la calcination.	10,00	11,00	14,00	11,00	11,00	15,50	11,00
	100,00	100,00	100,00	100,00	100,00	100,00	100,00

(a) Mine de Bens (*maillat* décomposé). — (b) Mine de Bâle (*maillat* décomposé). — (c) Mine de Fryar (*Rives* décomposé. — (d) Mine de Ginot (*maillat* décomposé). — (e) Mine de Rochemaure (*maillat* décomposé). — (f) Mine de Malatrait (*Rives* décomposé). — (g) Mine de la Fosse Dutrait (*Rives orgueilleux* décomposé). — (h) Mine de Tavernes dessus (*Rives* décomposé). — (j) *Id.* (*Rives* décomposé, mélange de fer oligiste). — (k) Mine de Montpellier (*Rives orgueilleux* décomposé). — (l) Mine de marbre (*Rives fin* décomposé). — (m) Mine de Ravoire (*Rives* décomposé). — (n) Mine de Grand-Champ, fosse Pillard (*Rives* décomposé). — (o) Mine de la galerie du Tilleray (*Rives* décomposé).

(GUEYMARD, *Ann. des Mines*, 1838.)

FER CARBONATÉ.

	(1)	(2)
Fer oxydé au minimum...	59,0	43,26
Mangan. oxydé au minim.	4,0	»
Silice.....	1,6	»
Matière carbonatée.....	»	2,67
Alumine.....	0,4	30,78
Chaux		1,89
Charbon	2,0	»
Eau.....	»	1,00
Acide carbonique	33,0	29,30
Perte.....	»	1,10
	100,0	110,00

(1) Fer fibreux pseudomorphique, par BERTHIER, *Journ. des Mines*, juin 1810, p. 493. — (2) F. argileux, par PHILIPPS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXVII, p. 217.

FER CARBONATÉ.

	(1)	(2)
Protoxyde de fer.....	62,0	25,0
Carbonate de chaux.....	5,0	44,0
Eau.....	16,1	17,2
Acide carbonique.....	16,9	6,0
Pyrite.....	»	3,0
	100,0	100,0

(1) Fer spathique noir, BERGMANN, *Journ. des Mines*, 1806, p. 241. — (2) Fer spathique blanc, *id.*

ARBONATÉ.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)	(9)
onate de fer.....	77,7	74,2	74,8	70,0	64,1	80,0	64,5	57,7	56,8
de manganèse	»	tr.	2,1	1,7	»	1,5	6,0	3,6	1,5
de magnésie..	»	»	»	1,5	0,4	2,0	»	3,1	6,3
de chaux	»	3,3	1,8	»	3,9	0,5	0,4	23,2	2,5
phosphorique..	»	»	»	»	0,2	»	»	0,8	6,1
x.....	»	»	»	»	»	»	»	»	6,6
e et sable.....	15,5	20,8	16,0	14,8	16,6	14,5	15,5	2,0	20,2
et bitume.....	4,9	3,6	4,5	11,2	9,0	1,5	16,6	9,6	»
es de fer.....	»	»	»	»	8,0	»	»	»	»
	98,1	98,9	99,2	99,2	99,2	100,0	100,0	100,0	100,0
à l'essai.....	37,3	»	»	35,0	»	39,6	»	26,0	32,3

	(10)	(11)	(12)	(13)	(14)	(15)	(16)	(17)
onate de fer.....	15,7	40,3	21,9	55,0	70,0	82,7	81,2	84,9
- de manganèse.....	»	4,5	0,4	5,7	9,4	»	5,8	9,4
- de magnésie.....	»	10,5	1,8	2,6	4,2	1,6	»	
- de chaux.....	»	5,4	13,3	19,7	8,8	7,0	»	
phosphorique.....	31,0	0,3	»	»	»	»	»	»
x.....	36,0	»	»	»	»	»	»	»
e et sable.....	9,0	39,0	53,4	17,0	7,6	6,5	11,0	5,7
et bitume.....	6,0	»	9,2	»	»	2,2	2,0	»
	97,7	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0
à l'essai.....	»	27,2	8,3	36,8	»	42,8	»	»

Mine du Vigan (Hérault). — (2) Mine de Nordshire. — (3) Mine des Barthes (Haute-Loire). — (4) Mine in (Nord). — (5) Mine de Vendée. — (6) Mine de Fins (Allier). — (7) (8) (9) Mine de Saint-Étienne (Loire). Mine de Fins. — (11) Mine du Mouillon (Loire). — (12) Mine des Verchères (Loire). — (13) Mine de Voulte che). — (14) Mine des Martigues (Bouches-du-Rhône). — (15) Mine de Chaillaud (Mayenne). — (16) Mine rain (Yonne). — (17) Mine de Bonn (grand-duché du Rhin).

ARBONATÉ.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)
xyde de fer.....	56,3	53,5	53,0	53,0	52,6	52,0	50,5
- de manganèse.....	3,3	6,5	0,6	0,8	1,7	2,5	8,0
ésie.....	1,5	0,7	5,4	4,5	3,6	5,5	0,7
x.....	»	»	»	1,0	1,0	»	1,7
carbonique.....	38,9	39,3	41,0	38,7	37,2	40,0	38,1
ue.....	»	»	»	2,0	2,2	»	1,0
	100,0	100,0	100,0	100,0	98,3	100,0	100,0
bien :							
onate de fer.....	91,6	87,0	86,2	86,3	84,0	84,7	81,0
- de manganèse.....	5,3	10,6	0,8	1,3	2,8	4,0	13,0
- de magnésie.....	3,1	1,5	11,2	9,2	7,4	11,3	1,5
- de chaux.....	»	»	»	1,8	1,8	»	3,5
ue.....	»	»	»	2,0	2,2	»	1,0
	100,0	99,1	98,2	100,6	98,2	100,0	100,0
à l'essai.....	»	»	45,0	»	40,0	»	»

Mine de Styrie. — (2) Mine de Rancié près Vicdessos. — (3) Mine d'Escourlieguy près Bargnery (Basses-ées. — (4) Mine de Bogota en Colombie. — (5) Mine de Pierre-Rousse près Vizille (Isère). — (6) Mine vard (Isère). — (7) Mine de Saint-Georges (Savoie).

Fer carbonaté.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Protoxyde de fer	44,9	43,0	46,3	49,6	42,8	45,2
— de manganèse	10,3	11,0	9,1	1,6	»	0,6
Magnésie	1,6	2,3	4,5	8,1	15,4	12,2
Chaux	1,0	»	»	»	»	»
Acide carbonique	37,0	38,0	38,4	40,7	41,8	40,4
Gangue	4,2	5,7	1,4	»	»	»
	99,0	100,0	99,7	100,0	100,0	98,4

Ou bien :

Carbonate de fer	73,0	71,0	74,5	80,7	69,5	73,5
— de manganèse	16,5	18,3	14,5	2,6	»	1,0
— de magnésie	3,3	5,0	9,3	16,7	31,6	25,2
— de chaux	1,9	»	»	»	»	»
Gangue	4,2	5,7	1,4	»	»	»
	98,9	100,0	99,7	100,0	101,1	99,7
Fonte à l'essai	»	»	39,0	38,2	34,3	»

(1) Mine de l'Halberg près Musen dans le pays de Siegen. — (2) Mine d'Allevard (Isère). — (3) M Beudorf près Coblentz. — (4) (5) Mine d'Allevard. — (6) Mine d'Autun (Saône-et-Loire). — (7) Mine de (Isère).

(*Tr. des Essais* par Berthier, t. II, p. 260.)

Fer spathique.

Acide carbonique	36,08
Protoxyde de fer	50,75
Peroxyde de fer	8,93
Chaux	4,24
Eau	1,08

(Way, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1845, p. 186.)

Fer spathique de Biber.

Carbonate de fer	85,48
Oxyde de manganèse	6,79
Magnésie	4,66
Chaux	2,00
Résidu insoluble	0,48

(Glasson, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 72.)

Voy. **Minerais de fer divers** au commencement de l'article **Fer**.

FER CHROMÉ.

Syn.: *Fer chrômaté; eisenchrome.*

	(1)	(2)	(3)	(4)
Oxyde de chrôme	52,95	56	36,0	51,6
Peroxyde de fer	30,44	34	37,2	37,2
Alumine	12,22	13	21,8	9,7
Silice	»	»	5,»	2,9

(1) F. cristallisé de Baltimore, par Thomson, *Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. II, p. 509. — (2) F. des îles Shetland, *id.* — (3) F. de l'île à Vaches au sud de Saint-Dominique, par Berthier, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVII, p. 62. — (4) F. de Philadelphie, *id.*

Fer chrômé.

	(1)	(2)	(3)
Ox. de chrôme	55,50	63,6	43,0
Oxyde de fer	33,00	36,0	34,7
Alumine	6,00	»	20,3
Silice	2,00	»	2,0
Perte	2,00	0,4	»
	98,50	100,0	100,0

(1) F. de Styrie, par Klaproth, *Journ. des* juin 1810, p. 446. — (2) F. de Gassin (Var), p Saert, *Ann. de Ch.*, t. XXXI, p. 224. — (par Vauquelin, *Manuel du fabricant de prod.* t. II. — (4) Mine de Sibérie, par Laugier, *A Ch.*, t. LXIV, p. 296.

FER HYDROXYDÉ.

Syn.: *Lépidokrokite; rubin-glimmer*

Fer de la mine de Saint-Just, en nouailles.

Peroxyde de fer	
Eau	

Fer hydraté.

	(1)	(2)
Peroxyde de fer	89,2	88,00
Oxyde de mangan.	»	0,50
Eau	10,8	10,75
Silice	»	0,50
	100,0	99,75

(1) *Lépidokrokite* analysé par Brandes. — (2 *glimmer*, par Beudant. — (3) Aiguilles qui vrent quelques échantillons d'hématite bra mine de fer de Rancié, dans l'Ariége, par Du

(*T. de Min.* par Dufrénoy, t. II, p. 484.)

ÉTÉORIQUE. Voy. FER NATIF.

ATIF. Voy. le commencement de le FER.

LIGISTE.

Peroxyde de fer; fer oxydé rouge; ré; hématite rouge; martite.

GISTE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
de de fer..	94,50	100	90	94
de mangan.	»	»	tr.	tr.
.....	4,25	»	2	2
ie.....	1,25	»	»	»
.....	»	»	1	tr.
.....	»	»	3	2
.....	»	»	4	2
	100,0	100	100	100

er rouge écailleux, par HENRY, — (2) Fer rouge e, par BUCHOLZ. — (3) (4) Hématite rouge, BUISSON.

e Ch. par THOMSON, t. III, p. 559.)

ACÉ DE L'ÉCOSSE.

de de fer.....	94,38
ate de chaux.....	2,75
sie.....	0,10
pierreuse.....	1,25
par l'exposition à la chaleur.	0,56
.....	0,96
	100,00

R, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. III, p. 557.)

RDÉ.

	(1)	(2)	(3)
de de fer.....	58,0	99,0	73,8
de manganèse.	»	0,4	3,4
.....	42,0	»	42,8
e.....	»	»	2,4
.....	»	0,4	»
ate de chaux..	»	»	6,0
	100	99,8	98,4

inerai de Cherbourg. — (2) Minerai de la — (3) Minerai de la Roche-Bernard (Loire-re).

Essais de Berthier, t. II, p. 222.)

les MINERAIS DIVERS au commence-l'article FER.

LIGISTE AXOTOMÉ. Voy. ILMÉ-

FER OXALATÉ.

Syn.: *Oxalite; eisenrésine; humboldite.*

Protoxyde de fer.....	41,404
Acide oxalique.....	42,691
Eau.....	15,905
	100,000

(RAMMELSBERG, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. II, p. 556.)

FER OXYDÉ HYDRATÉ.

Syn.: *Fer oxydé brun; fer limoneux; gœthite; fer hydroxydé; lépidokrokite; stilpnosidérite; minerai de fer en grains; limonite; weisenerz; hématite brune; œtite; minerai oolitique; turgite.*

	(1)	(2)	(3)	(4)
Per. de fer.	82	80,25	79,3	70
O. de man.	2	» rouge	4,0	»
Eau.....	14	15,00	13,7	13
Silice.....	1	3,75 gang.	2,6	gangue 16
	99	99,00	99,6	99

(1) Hématite de Vicdessos, par D'AUBUISSON. — (2) H. en roches du Bas-Rhin, par VAUQUELIN. — (3) Fer oxydé hydraté terreux, par BEUDANT. — (4) F. en grains du Berry, par VAUQUELIN.

	(1)	(2)	(3)
Alumine.....	»	»	10,30
Peroxyde de fer.	83,38	85,65	42,28
Eau.....	15,01	11,50	14,66
Silice.....	01,61	00,35	»
Oxyde de mang.	»	02,50	32,77
	100,00	100,00	100,01

(1) Hématite brune, par KOBELL, *Journ.* d'Erdmann, 1834, p. 181. — (2) Lépidokrokite, *id.* — (3) Fer limoneux d'Ivan, par REUTENBACHER, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 262.

FER OXYDÉ HYDRATÉ de Willsdruff.

Oxyde rouge de fer.....	62,933
Silice.....	22,200
Alumine.....	1,838
Acide phosphorique.....	1,325
Eau.....	10,412
Manganèse (traces)..... } Perte..... }	1,292
	100,000

(KERSTEN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LIII, p. 322.)

FER OXYDÉ HYDRATÉ.

	(1)	(2)	(3)
Oxyde de fer.....	78,50	77,54	73,75
— de mangan.	1,95	2,70	10,50
Carb. de magnésie	4,50	1,25	»
— de chaux...	5,08	0,45	2,75
Silice.....	0,85	3,55	»
Eau.....	9,12	14,51	13,00
	100,00	100,00	100,00

(1) F. d'Eisenartz en Styrie. — (2) F. de Huttenberg en Carinthie. — (3) F. de Schmalcalden.

(BUCHOLZ, *Ann. des Mines*, 2e série, t. I, p. 481.)

Fer limoneux.

	(1)	(2)	(3)	
Alumine..	»	10,30	»	
Ox. ferrique	30,57	42,28	85,34	
Ac. phosp.	2,93	»	1,85	ox. d. cuivre ox. de plomb
Ac. créniq.	1,08	»		
Ox. mang.	1,53	32,77	»	
Eau.....	13,84	14,66	5,34	
Sable.....	50,08	»	7,50	silice.
	100,00	100,01	100,00	

(1) F. de Nischne, par Hermann, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1844. — (2) F. d'Ivan, par Redtenbacher, *id.* — (3) Turgite, par Hermann, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1845, p. 209.

Fer pisiforme des marais de la Nouvelle-Caroline.

Eau	13,862
Oxyde ferrique.....	75,287
Oxyde manganique.....	1,843
Oxyde cobaltique.....	trace
Alumine.....	2,492
Acide apocrénique, chaux et magnésie.....	1,542
Partie insoluble dans les acides...	5,004
	100,000

Fer oxydé hydraté.

	(1)	(2)	(3)
Protox. de fer.	0,453	0,690	0,157
Silice gélatin.	0,020 et sable	0,072	0,046
Alumine.....	0,070	0,070	0,050
Arg. et quartz.	0,020	»	0,024
Perox. de fer..	0,673	»	0,700
Eau.....	0,064	0,160	0,046
	1,000	0,992	0,993
Fonte à l'essai.	0,604	0,590	à 0,600

(1) Fer de Châtillon. — (2) Fer de Mont-Girod près Saint-Dizier. — (3) Fer de Narcy.

(Berthier, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXV, p. 233.)

Fer oxydé hydraté.

	(1)	(2)	(3)
Peroxyde de fer.....	64	49	40,0
Magnésie.....	5	14	13,6
Perte par calcination....	34	37	36,6
Silice.....	»	»	0,8
	100	100	100,0

(1) F. de Balgorry, département des Basses-Pyrénées. — (2) F. de Vaunaveys, près de Grenoble. — (3) F. d'Allevard (Isère).

(Drappier, *Ann. de Ch.*, t. LVI, p. 312.)

Fer oxydé hydraté.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)
Peroxyde de fer.....	67,3	70,0	63,5	63,7	64,3	23,2	»	34,8
Protoxyde de fer	15,3	15,7	»	»	1,7	»	36,2	»
Oxyde de manganèse.	»	»	2,7	0,7	2,0	20,4	»	»
Eau	6,4	1,6	16,4	14,0	21,3	21,9	2,5	12,6
Acide phosphorique..	»	»	0,8	3,0	4,4	2,0	trace	0,2
Silice.....	2,0	4,6	11,6	6,4	5,7	7,8	6,0	»
Alumine	7,0	5,0	3,6	3,1	»	»	3,8	»
Argile	2,0	2,4	»	»	»	»	»	34,4
Carbonate de fer.....	»	»	»	»	»	»	40,3	»
— de chaux..	»	»	»	7,0	»	»	11,0	18,0
Sable.....	«	»	»	»	3,5	24,6	»	»
Bitume.....	»	»	»	»	0,1	0,1	»	»
	100,0	99,3	98,6	97,9	100,0	100,0	99,8	100,0
Fonte à l'essai.....	60,4	59,0	»	»	»	»	»	22,6

(1) Minerai de Châtillon (Côte-d'Or). — (2) Minerai de Narcy près de Saint-Dizier (Haute-Marne). — (3) Minerai de La Renaudie. — (4) Minerai de Buisson-Collot près d'Ancy-le-Franc (Yonne). — (5) (6) Minerai de Tergelow (Poméranie). — (7) Minerai de Hayanges (Moselle). — (8) Minerai de Villebois (Ain).

(*Tr. des Essais* de Berthier, t. II, p. 230.)

IYDRATÉ.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)
ɜ fer.....	62,0	44,0	66,0	77,2	33,6	27,8	57,9	75,5
ıanganèse.	9,0	»	2,5	»	»	»	»	22,5
.....	21,0	»	16,8	2,8	2,0	»	»	»
.....	4,8	»	2,0	8,2	40,0	52,0	12,5	»
.....	»	6,0	»	»	»	»	16,6	»
le chaux..	»	50,0	4,4	»	»	»	»	»
e magnésie	»	»	3,7	»	»	»	»	»
.....	3,2	»	2,8	11,4	24,7	20,2	13,0	0,4
ne et titane	»	»	»	trace	trace	trace	»	1,2
	100,0	100,0	98,2	99,6	100,3	100,0	100,0	99,6

de Sterling (Massachusets). — (2) Minerai de Dôle (Jura). — (3) Minerai des Beaux près d'Arles. — ai de Fonta-Diallon (haut Sénégal). — (6) Minerai de la Voulte (Ardèche). — (7) Minerai de Mont-ɔyron). — (8) Minerai de Bohême.

ı de Berthier, t. II, p. 230.)

IYDRATÉ.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)	(9)
ı fer.....	79	82	84	81	76	78	73	83	61
anganèse.....	2	2	1	»	2	tr.	1	tr.	7
.....	15	14	11	12	14	13	14	12	19
.....	3	1	2	4	5	7	9	5	6
.....	»	tr.	»	»	»	1	»	»	2
.....	1	1	2	3	3	1	3	»	5
	100	100	100	100	100	100	100	100	100

atite brune, par D'AUBUISSON. — (3) (4) Fer brun compacte, *id.* — (5) (6) OEtite, par KIRWAN. — ılaire, par D'AUBUISSON. — (8) Ocre. — (9) Mine de fer de Prairies.

par Thomson, t. III, p. 563.)

IYDRATÉ.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)	(9)	(10)
ı fer	85,4	82,2	67,0	51,2	75,4	50,0	76,3	41,0	80,0	62,6
ang^se	»	3,6	1,8	2,8	»	»	0,3	16,4	»	»
..	12,2	12,2	10,2	10,0	11.8	7,0	12,4	11,4	14,6	17,0
...	»	»	»	2,0	»	»	»	»	»	»
lice	»	»	18,6	34,0	12,8	42,5	»	»	»	3,2
...	2,7	2,0	»	»	»	»	9,6	31,0	3,0	»
riq.	»	»	»	»	»	»	1,4	0,5	1,1	»
que	»	»	»	»	»	»	»	0,3	1,3	»
nc.	»	»	»	»	»	»	»	»	»	17,2
	100,0	100,0	97,6	100,0	100,0	99,5	100,0	100,6	100,0	100,0
ıai.	64,5	»	47,0	36,5	53,0	»	53,6	29,6	54,3	»

	(11)	(12)	(13)	(14)	(15)	(16)	(17)	(18)	(19)	(20)
fer	46,4	61,0	47,0	63,8	58,2	69,0	63,5	73,0	48,0	43,4
ang.	»	»	»	»	»	»	»	17,0	20,0	15,0
..	9,2	15,0	13,0	14,4	15,0	16,0	16,0	10,0	14,0	15,4
..	7,6	12,0	»	1,2	2,8	7,0	11,1	»	5,0	3,2
lice	36,8	12,0	»	3,2	24,0	7,2	»	»	13,0	23,0
...	»	»	40,0	»	»	»	9,4	»	»	»
ıux	»	»	»	15,8	»	»	»	»	»	»
	100,0	100,0	100,0	98,4	100,0	99,2	100,0	100,0	100,0	100,0

de la Raquinerie (Cher). — (2) Minerai de Chypre. — (3) Minerai de Nemours (Seine-et-Marne). — e Maupas près de Saint-Dizier. — (5) Minerai de Mont-Girard près de Saint-Dizier (Haute-Marne). de Curville (Haute-Marne). — (7) Minerai de Latrecy (Haute-Marne). — (8) Minerai de Tinzen (pays — (9) Minerai de Pagès près de Bruniquel (Tarn-et-Garonne). — (10) Minerai des Bruères près de Minerai d'Angleur près de Liége. — (12) Minerai de Gros Boinats près de Montaigu (Puy-de-Dôme). ı de Bourg-Lastic (Puy-de-Dôme) — (14) Minerai de Faverolle (Corrèze). — (15) Minerai de Vande-). — (16) Minerai des Arques (Lot). — (17) Minerai de Pensylvanie. — (18) Minerai de Bendorf ı Rhin). — (19) Minerai de Rancié (Ariége). — (20) Minerai de Longwy.

ıs de Berthier, t. II, p. 226.)

FER OXYDÉ HYDRATÉ. Tubercules ferrugineux qui se déposent dans les tuyaux de conduite d'eau de Grenoble.

Protoxyde de fer	0,210
Peroxyde de fer	0,582
Acide carbonique	0,050
Eau	0,145
Silice	0,013
	1,000

(BERTHIER, *Ann. des Mines*, 1834.)

Champignons trouvés dans les tuyaux en fonte des fontaines de Grenoble.

Sable ou silice	1,34
Peroxyde de fer	54,80
Protoxyde de fer	8,66
Perte au feu	35,20
	99,74

(Une Commission.)

Mêmes tubercules de l'intérieur des tuyaux de la grande conduite.

Silice ou sable	1,34
Peroxyde de fer	54,80
Protoxyde de fer	8,66
Perte au feu	35,20
	100,00

Dépôts adhérents aux conferves qui croissent dans les vasques du château d'eau.

Silice	27,40
Peroxyde de fer	13,60
Carbonate de chaux	59,00
	100,00

(FOURNET, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LV, p. 53 et 72.)

Voy. les MINERAIS DE FER DIVERS au commencement de l'article FER.

FER OXYDULÉ.

Syn. : *Fer oxydé magnétique; aimant; gillingite.*

Peroxyde de fer	69
Protoxyde de fer	31
	100

(BERZELIUS, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. II, p. 462.)

	(1)	(2)	(3)	(4)
Ac. titanique	22,00	14,00	15,90	12,60
Oxyde de fer	75,00	85,50	79,60	82,00
Ox. de mang.	0,60	0,50	2,60	4,60
Silice et alum.	1,80	»	1,00	0,60
	99,40	100,00	99,10	99,80

(1) A. de Madagascar, par LASSAIGNE. *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. II, p. 464. — (2) A. de la Baltique, par KLAPROTH, *id.* — (3) A. de Nieder Menich, par CORDIER, *id.* — (4) A. du Puy, *id.*

FER OXYDULÉ. Ethiops martial.

Carbone	8,334
Peroxyde de fer	47,466
Protoxyde de fer	21,366
Fer métallique	22,834
Acide carbonique	»
	100,000

(BUCHNER, *Annuaire* de Millon et Rei[illegible] p. 147.)

FER OXYDULÉ de Cherbourg.

Matières pierreuses insolubles	
Protoxyde de fer	
Peroxyde de fer	
Magnésie	

(BERTHIER, *Ann. des Mines*, 1838.)

FER OXYDULÉ.

	(1)	(2
Protoxyde de fer	31	2
Peroxyde de fer	69	7
Gangue	»	1
	100	10
Fonte à l'essai	»	»

	(4)	(5)
Protoxyde de fer	17,9	26,
Peroxyde de fer	81,8	58,
Gangue	0,3	15,
	100,0	100,
Fonte à l'essai	70,5	61

(1) F. de Suède. — (2) F. de Villa Rica (3) F. de la Plata (Colombie). — (4) F. d ville (États-Unis). — (5) F. de Villefranch — (6) F. de le Vigan (Hérault).

(*Tr. des Essais* de Berthier, t. II, p. 234.)

FER OXYDULÉ de Saint-Brieux.

Peroxyde de fer	
Protoxyde de fer	
Alumine	
Silice	
Oxyde de chrôme	
Charbon et perte	

(BERTHIER, *Ann. des Mines*, t. XIII, p. 2

FER OXYDULÉ TITANÉ.

Voy. CHRICTONITE.

HATÉ BLEU TERREUX.

zuré; bleu de Prusse natif.

	(1)	(2)	(3)
ıor.	30,32	32,0	23,40
fer	43,78	42,5	43,00
...	25,00	25,0	32,40
...	0,70	» argile	0,60
...	0,03	»	»
	99,83	99,5	99,40

	(4)	(5)	(6)
orique	19,25	26,90	32,00
ɜ fer.	44,25	42,40	47,50
.....	34,25	43,40	20,00
.....	5,00	5,80	«
.....	4,25	3,00	»
.....	»	9,40	»
	98,00	100,00	99,50

terreux compacte de Hillantrup, par *de Min.* de Dufrénoy, t. II, p. 536. — s-Unis, par KLAPROTH, *id.* — (3) F. ras, par BERTHIER, *id.* — (4) F. com- de France, par LAUGIER, *id.* — bleu, par CADET, *Journ. des Mines*, 78. — (6) F. d'Ekartzberg.

TÉ BLEU TERREUX.

	(1)	(2)	(3)
e fer.....	63,5	56,0	29,8
nanganèse	»	»	5,3
horique .	27,7	27,3	20,0
.....	8,6	16,5	27,8
uivre....	»	»	3,2
.....	»	»	13,0
	99,8	99,8	99,1

	(4)	(5)
le fer.....	45,5	34,9
le manganèse....	»	32,6
horique.....	30,8	32,8
.....	23,7	»
de chaux.....	»	3,2
	100,0	100,5

mann dans le pays de Sagan, par KARS- . d'Anglas (Haute-Vienne), par BERZE- ?. de la Louisiane. — (4) F. de Bodenais (5) F. de la Haute-Vienne.

ıis de Berthier, t. II, p. 249.)

FER PHOSPHATÉ BLEU TERREUX.

	(1)	(2)	(3)
Acide phosphorique	35,60	27,0	27,84
Oxyde ferreux....	35,44	31,0	56,00
Oxyde manganeux.	20,34	42,0	6,76
Fluor.....	3,18	»	»
Fer.....	4,76	»	»
Silice.....	0,06	»	»
Eau.....	»	»	9,20
	99,38	100,0	99,80

	(4)	(5)
Acide phosphorique.....	23,28	22,84
Oxyde ferreux.....	34,05	34,88
Fer.....	15,28	15,66
Eau.....	27,39	26,62
	100,00	100,00

(1) F. de Zwisel (Bavière), par FUCHS, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 61. — (2) F. de Limoges, par VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. XLI, p. 259. — (3) F. par VAUQUELIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXX, p. 205. — (4) (5) F. de Kertsch (Crimée), par SEJETS, *Inst.*, 1840.

BLEU DE PRUSSE NATIF.

Eau.....	28,40
Matière organique.....	2,80
Silice.....	5,20
Phosphate de fer.....	62,80

(PATISSON, *Annuaire de Chimie* de Simon et Reiset, 1846, p. 272.)

FER SILICÉO-CALCAIRE. Voy. ILVAÏTE.

FER SPATHIQUE. Voy. FER CARBONATÉ.

FER SULFATÉ ROUGE.

$$3FeO,2SO^3+3(Fe^2O^3,2SO^3)+12HO.$$

	(a)	(b)	(c)
Sous-sulfate de fer..	6,77	6,85	99,00
Sulfate d'oxyde et d'oxydule.....	35,85	37,92	»
Sulfate de magnésie.	26,88	47,40	»
— de chaux....	2,22	6,74	1,00
Eau et perte.....	28,28	31,42	«
	100,00	100,00	100,00

(a) (b) HAIDINGER, *Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. II, p. 552. — (c) EBELMEN, *Ann. des Mines*, 1837.

FER SULFATÉ ROUGE.

Peroxyde de fer.....	46,736
Acide sulfurique.....	32,444
Potasse.....	7,882
Chaux.....	0,643
Eau et traces d'ammoniaque.....	13,564
	100,936

(RAMMELSBERG, *Ann. de Pogg*, t. XLIII, p. 127.)

FER SULFATÉ VERT.

Syn. : *Couperose verte; vitriol martial; mélantérie; misy.*

Acide sulfurique	28,80
Protoxyde de fer	25,70
Eau	45,40

Fer sulfaté vert de l'Amérique du Sud.

Silice	0,0031
Acide sulfurique	0,4355
Oxyde de fer	0,2411
Alumine	0,0092
Chaux	0,0073
Magnésie	0,0032
Eau	0,3040
	1,0004

(H. Rose, *Ann.* de Pogg, t. XXVII.)

Fer sulfaté vert de Nordhausen.

Peroxyde de fer	0,165
Protoxyde de fer	0.085
Acide sulfurique	0,344
Eau	0,406
	1,000

(P. Berthier, *Ann. des Mines*, 1836.)

Fer sulfaté vert. Misy.

Sulfate de fer	42,53
— de zinc	5,98
— d'alumine	5,41
— de manganèse	3,42
— de cuivre	3,11
Eau	39,55
	100,00

(*Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. II, p. 551.)

FER SULFURÉ. FeS^2.

Syn. : *Pyrite martiale; marcassite; fer sulfuré blanc; pyrite blanche; piryte rayonnée; crucite; kyrosite.*

	(1)	(2)	(3)
Fer	45,7	20,5	45,1
Soufre	54,3	24,5	53,4
Argile	»	13,0	1,5
Phosphate de chaux	»	35,0	»
Carbonate de chaux	»	7,0	»
	100,0	100,0	100,0

(1) Pyrite commune, par Berzelius, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XII, p. 30. — (2) Pyrite blanche, par Stromeyer. — (3) Pyrite de Wissant.

Fer sulfuré.

	(4)
Fer	59,[illegible]
Soufre	40,[illegible]
Argile	»
Phosphate de chaux	»
Carbonate de chaux	»
	100,[illegible]

(4) Pyrite magnétique. — (5) *Id.* des Py

(*Tr. des Essais* de Berthier, t. II, p. 236,

Pyrite magnétique du Brésil.

Cuivre
Fer
Soufre
Gangue

(P. Berthier, *Ann. des Mines*, 1834.)

Fer sulfuré. Kyrosite.

Soufre	»	52,21	53,05
Fer	45,04	46,00	45,60
Cuivre	2,07	»	1,40
Arsenic	0,90	»	0,93

(Scheidhauer, *R. sc. et ind.*, t. XXIII, p.

FER SULFURÉ MAGNÉTIQU

$FeS^2 + 6\,FeS$.

Syn. : *Pyrite magnétique; pyrit que; leberkise.*

Fer sulfuré magnétique de B en Bavière.

Fer
Soufre
Silice

(H. Rose, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXV,

Fer sulfuré. Minerai de Carthagè

Pyrite de fer
Sulfure de zinc
Protosulfure de fer
Galène
Sulfate de chaux
Carbonate de fer
— de chaux
— de magnésie
— de manganèse
— de plomb

(Berthier, *Ann. des Mines*, 1838.)

Inscrustation attachée à une

chaux	0,65
de fer	0,18
fer	0,07
use	0,10
	1,00

(*Ann. des Mines*, 1837.)

E.

achanite; grégorite; isérine; sables titanifères; nigrine;

	(1)	(2)	(3)
ue...	23,59	39,04	45,25
fer..	58,51	29,16	»
fer..	19,91	27,23	51,00
gan..	»	0,21	0,25
.....	0,68	2,30	»
.....	1,17	0,81	3,51
	103,86	98,75	100,01

	(4)	(5)	(6)
.....	»	»	1,4
ue....	43,50	49,00	43,5
fer...			
fer..	54,00	49,00	50,4
inèse..	»	2,00	0,9
.....	2,25	»	3,3
.....	»	»	0,5
	99,75	100,00	100,0

dal, par MOSANDER, *Tr. de Min.* par p. 520. — (2) F. d'Egersund, *id.* — e, par VAUQUELIN, *id.* — (4) F. du THIER, *id.* — (5) F. de Bodennais, par — (6) Ménacan, par LAMPADIUS, *Ann.* X, p. 308.

	(1)	(2)	(3)
ie...	12,67	50,12	51,64
x....	4,84	49,88	48,36
ie ...	82,49	»	»
	100,00	100,00	100,00

	(4)	(5)	(6)
mangan.	5,30	»	»
ue	58,70	22	11,51
x	36,00	»	39,16
ie	»	78	48,07
	100,00	100	98,74

sse, par KOBELL, *Ann. de Ch.*, 1845, ine de l'Iserviesi, par ROSE, *Ann. de* . t. XXIX, p. 136. — (3) F. d'Enger- Sables, par DUFRÉNOY, *Tr. de Min.*, 5) F. d'Aschaffemburg, par KLAPROTH, . XXVI, p. 53. — (6) F. d'Unkel, par *R. sc. et ind.*, t. XII, p. 121.

SABLES FERRUGINEUX VOLCANIQUES.

	(1)	(2)	(3)
Oxyde de fer	79,0	79,2	82,0
— de titane	15,9	14,8	12,6
— de manganèse	2,6	1,6	4,5
Alumine	1,0	0,8	0,6
	98,5	96,4	99,7

(1) de Niedermanich. — (2) de Ténériffe. — (3) du Puy.

(CORDIER, *Journ. des Mines*, avril 1807, p. 256.)

SABLE de la mer, à Saint-Quay.

Oxyde de fer	86
— de manganèse	2
— de titane	8
Alumine	1
Acide chromique	tr.
	97

(COLLET-DESCOTILS, *Journ. des Mines*, germinal an XII, p. 64.)

FERGUSONITE.

Acide tantalique	47,75
Yttria	41,91
Oxyde de cuivre	4,68
Zircone	3,02
Oxyde d'étain	1,00
— d'urane	0,95
— de fer	0,34
	99,65

(HARTWALL, *Tr. des Essais* de Berthier, t. II, p. 95.)

FERMENT.

Eau	20,1
Huile empyreumatique	16,4
Carbonate ammonique	13,2
Substances gazéiformes	4,1
Charbon	35,4
	100,0

(THÉNARD, *Tr. de Ch.* de Berzelius.)

FERMENT.

	(1)	(2)
Carbone	50,6	47,0
Hydrogène	7,3	6,6
Azote	15,0	10,0
Oxygène, Soufre, Phosphore	27,1	0,6 soufre.
	100,0	
Oxygène, tr. de phosphore et bases fixes.		35,8
		100,0

(1) *T. de Ch.* de DUMAS, t. VI, p. 316. — (2) MITSCHERLICH, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1845, p. 461.

FERMENT FRAIS supérieur. 100 parties donnent 7,65 p. 100 de cendres ainsi composées.

Acide phosphorique	41,8
Potasse	39,5
Phosphate de magnésie	16,8
— de chaux	2,3
Traces de silex	»
	100,4

FERMENT FRAIS inférieur pesant. 100 parties ont donné 7,54 à 7,66 de cendres ainsi composées :

Acide phosphorique	39,5
Potasse	28,3
Phosphate de magnésie	22,6
— de chaux	9,7
	100,1

(MITSCHERLICH, *R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 527.)

LEVURE DE BIÈRE.

Potasse	13
Acide carbonique	15
— acétique	10
— malique	45
Chaux	69
Alcool	240
Extractif	120
Mucilage	240
Matière sucrée	315
Gluten	480
Eau	13595
	15142

(WESTRUMB, *Syst. de Ch.* de Thomson, t. IV, p. 418.)

FERMENT.

	(1)	(2)	(3)
Carbone	30,5	50,05	48,03
Oxygène	57,4	31,59	35,92
Hydrogène	4,5	6,52	6,25
Azote	7,6	11,84	9,80
	100,0	100,00	100,00

(1) F., par DARCET, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXVI, p. 34. — (2) Levure, par SCHLOSSBERGER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846. — (3) Lie baissière, *id.*

FERMENT.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone	44,372	50,050	49,761	47,93
Hydrog.	6,040	6,504	6,804	6,35
Azote	9,203	9,171	9,171	9,80
Oxygèn. et cendres	40,385	34,275	34,264	35,92
	100,000	100,000	100,000	100,00

(1) Levure supérieure, par WAGNER. — (2) *Id.*, par SCHLOSSBERGER. — (3) Levure inférieure, par WAGNER. — (4) *Id.*, par SCHLOSSBERGER.

(*Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 500.)

FERMENT. Mère du vinaigre C^{136}

		Tr.	
Carbone	46,158	46,299	46,4
Hydrog.	6,540	6,520	6,5
Nitrog.	»	»	3,8
Oxygèn.	»	»	42,7

(MULDER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 18

FERRATE DE BARYTE. Ba

Baryte	16,14	24,
Sesquioxyde de fer	8,88	15,
Oxygène	3,27	4,
Eau et perte	2,09	2,
	30,38	46,

Ou bien :

	T
Baryte	19
Acide ferrique	15
Eau	2
	37

(DENHAM SMITH, *Ann. de Ch. et de* t. X, p. 125.)

FERRICALCITE. Voy. CÉRI

FERRICYANURE DE FER.

Syn. : *Bleu de Prusse de Turn*

Ferricyanogène	
Fer	

(*T. de Ch. org.* de Liebig, t. I, p. 171

FERROCYANOGÈNE. C^8A

Radical hypothétique.

Carbone	
Azote	
Fer	

(*T. de Ch. org.* de Liebig, t. I, p. 155

FERROCYANURE DE FER.

Syn. : *Bleu de Prusse.*

Acide prussique	
Fer	
Oxygène	

(CADET et EUSÈBE SALVERTE, *Ann.* p. 314.)

FERROCYANURE DE FER.

Carbone	
Azote	
Matière ferrugineuse	

(URE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXI

ANURE DE PLOMB.

Cfy + 2Pb.

	Tr.	Calc.
.....	8,84	8,68
.....	65,91	66,18
.....	11,05	11,55
.....	12,84	13,59
	98,61	100,00

Ann. de Ch. et de Ph., t. XV, p. 166.)

ANURE DE POTASSIUM.

ussiate jaune de potasse.

›gène,.....	1328,94	50,07
.....	979,83	37,11
.....	337,44	12,82
	2646,21	100,00

: Liebig, t. I, p. 158.)

RE DE POTASSIUM.

.....	12,85
.....	37,11
.....	37,22
.....	12,82
	100,00

Ann. de Ch. et de Ph., t. XV, p. 167.)

RE DE POTASSIUM.

.....		11,68
›chyazique.	Fer.....	12,60
	Carbone....	22,64
	Azote.....	13,32
	Hydrogène.	0,80
.....		13,00
		104,04

nn. of Philosophy, t. XIV, p. 14.)

ANURE DE STRONTIUM.

.....	26,34
.....	8,36
.....	24,02
.....	41,28
	100,00

, *Répert. de Ch. et de Ph.*, t. II, p. 250.)

IN. Voy. NÉPHÉLINE.

	(1)	(2)
.....	13,75	7,28
.....	10,30	8,49
.....	19,18	13,50
.....	6,72	5,06
ique.....	2,38	4,69
A reporter..	52,33	39,02

a glauca. — (2) Sesleria cœrulea.

Report....	52,33	39,02
Acide sulfurique.....	3,62	4,63
— phosphorique.....	8,79	12,24
Silice.....	17,47	21,50
Chlore.....	0,42	1,79
Acide carbonique.....	01,00	6,03
Charbon.....	15,90	13,83
	99,53	99,04

(WILL et FRÉSÉNIUS, *R. sc. et ind.* de Quesnéville, t. XII, 2e série, p. 67.)

FÈVE.

Substance amère aigre.....	3,54
Gomme.....	4,61
Amidon.....	34,17
Fibre amylacée.....	15,89
Membranes extérieures.....	10,05
Substance végéto-animale (gliadine).	10,86
Albumine.....	0,81
Phosphate de chaux et de magnésie.	0,98
Eau.....	15,63
Perte.....	3,46
	100,00

(EINOFF, *Anc. Journ.* de Gehl., t. VI, p. 136.)

FÈVES. Grandes fèves blanches.

Azote.....	4,59
Carbone.....	45,18
Hydrogène.....	6,80
Oxygène.....	38,55
Soufre.....	0,14
Cendres.....	4,01
Matières azotées desséchées à 100°..	29,31
— — fraîches.....	24,67
Eau.....	15,80

(HORSFOLD, *R. sc. et ind.*, t. XXV, p. 304.)

FÈVES. Paille.

100 parties en poids contiennent :

Substances solubles dans l'eau....	10,666
Substances solubles dans une lessive alcaline caustique.....	37,424
Cire et résine.....	0,910
Fibre végétale.....	51,000
	100,000

100 parties en poids de cette paille réduites en cendres contiennent :

Potasse.....	1,656
Soude.....	0,050
Chaux.....	0,624
Magnésie.....	0,209
Alumine.....	0,010
Oxyde de fer.....	0,007
— de manganèse.....	0,005
A reporter....	2,561

Report.....	2,564
Silice.....	0,220
Acide sulfurique.....	0,034
— phosphorique.....	0,226
Chlore.....	0,080
	3,124
Parties combustibles et un peu d'eau	96,879
	100,000

(SPRENGEL, *Ann. agr.* de Roville, t. VIII, p. 206.)

FÈVES. Cendres.

	(1)	(2)	(3)
Potasse.....	20,82	47,14	32,74
Soude.....	19,06	»	12,75
Chaux.....	7,26	5,33	4,72
Magnésie.....	8,87	8,98	6,13
Oxyde ferrique...	1,03	»	0,66
Ac. phosphorique	37,94	35,67	39,11
— sulfurique...	1,34	1,66	»
Chlore.....	1,48	0,74	»
Silice.....	2,46	12,42	0,47

(1) Fèves de Hollande, analysées par BICHON. — (2) F. d'Alsace, par BOUSSINGAULT. — (3) F. de Giessen, par BUCHNER.

(*R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 70.)

FÈVE PÉCHURIM. Fruit du laurus péchurim.

Huile volatile concrète.....	15
— fixe butyreuse.....	50
Stéarine.....	110
Résine glutineuse.....	15
Matière colorante brune.....	40
Fécule.....	55
Gomme soluble.....	60
— analogue à l'adragante.....	6
Acide.....	2
Sucre incristallisable.....	4
Résidu salin.....	7
Parenchyme.....	100
Humidité.....	30
Perte.....	6
	500

(BONASTRE, *Journ. de Pharm.*, t. XI, p. 8.)

FÈVE DE SAINT-IGNACE.

Igasurate de strychnine.
Un peu de cire.
Huile concrète.
Matière colorante jaune.
Gomme.
Amidon.
Bassorine.
Fibre végétale.

Un kilogramme de fèves de Saint-Ignace a donné 12 gr. de strychnine.

(PELLETIER et CAVENTOU, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. X, p. 170.)

FÈVE DE SAINT-IGNACE.

Tannate de strychnine très-soluble amer.
Tannin libre ou en excès réagissa manière des acides, et qui colore obscur les sels de fer et leurs sol surtout les sels du même métal de peroxyde.
Sel organique alcalin de strychnine point encore été décomposé, solul un excès de tannin, et qui se chaque fois qu'il vient à être ne
Gomme proprement dite, qui est matériaux les plus abondants tissu organique.
Gomme insoluble, et il n'est pas ment démontré que ce soit la ba
Amidon en riche proportion.
Substance résineuse, aromatique, e quantité.
Fibre végétale.

(CHEVREUL, *Journ. de Pharm.*, t. XXI, p.

FÈVE DE TONKA.

Matière sucrée.
Matière grasse, élaïne et stéarine.
Coumarine.
Acide malique.
Malate de chaux.
Gomme.
Fécule.
Un sel ammoniacal.
Fibre végétale.

(BOULLAY et BOUTRON-CHARLARD, *Journ. de* t. XI, p. 480.)

FIBRATE D'AMMONIAQUE.

Ammoniaque.....	0,0079
Fibrine de soie.....	0,4490
	0,4569

FIBRATE D'ARGENT.

Oxyde d'argent.....	0,13126
Fibrine.....	0,86954
	1,00080

FIBRATE DE CUIVRE.

Oxyde de cuivre...	0,062
Fibrine.....	0,798
	0,860

FIBRATES DE PLOMB.

FIBRATE. Sel basique.

Oxyde de plomb	0,1534
Fibrine.....	1,0106
	1,1640

el neutre.

plomb.....	0,461	12,471
.....	1,130	87,529
	1,291	100,000

(Répert. de Ch. et de Ph., t. I, p. 239.)

.....	51,675
e et oxygène dans le rap- ils sont dans l'eau.....	26,607
e en excès.....	5,387
.....	16,331
	100,000

.c et Thénard, *Ann. de Ch.*, t. LXXIV,

(1)	(2)	(3)	(4)
54,844	»	53,476	53,595
7,219	»	6,952	6,628
6,065	15,719	15,291	15,462
»	»	24,281	24,315
11,872	»	»	»
00,000		100,000	100,000

	(5)	(6)	(7)
...	53,255	2981,043	49,38
...	15,458	393,207	6,51
...	6,847	1062,216	17,60
...	24,440	1600,000	26,51
	100,000	6036,466	100,00

sang, par Scherer, *R. sc. et ind.*, t. VIII, (3) F. du sang veineux d'un bœuf. *id.* — u sang artériel de bœuf, par Mulder, *Ré-*. *et de Ph.*, t. I, p. 231. — (6) Calculé ormule $C^{16}H^{12}Az^{12}O^{11}$. — (7) F. de la soie, , *Rép. de Ch. et de Ph.*, t. I, p. 243.

(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
52,8	52,5	52,7	52,67	52,74
7,0	7,0	7,0	7,00	6,92
16,5	16,5	16,6	16,63	16,72
23,7	24,0	23,7	23,70	23,62
00,0	100,0	100,0	100,00	100,00

(6)	(7)	(8)	(9)
52,77	52,57	52,78	53,23
6,95	7,07	6,96	7,04
16,91	16,55	16,78	16,41
23,37	23,81	23,48	23,35
00,00	100,00	100,00	100,00

sang de mouton. — (2) F. de sang de F. de sang de bœuf. — (4) F. de sang - (5) F. de sang de chien. — (6) F. de i pendant deux mois et demi avec de la 7) F. de chien nourri pendant deux mois c du pain. — (8) F. de sang d'homme. — farine.

ahours, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, 04)

FIBRINE VÉGÉTALE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone	54,095	53,83	53,23	56,27
Hydrog.	7,308	7,02	7,01	7,97
Azote. .	15,659	15,58	16,41	15,83
Oxyg. et soufre.	22,938	23,57	23,35	19,93
	100,000	100,00	100,00	100,00

(1) Scherer. — (2) Jones. — (3) Dumas et Cahours. — (4) Heldt.

(*Tr. de Ch. org.* de Liebig, t. III, p. 259.)

Fibrine végétale.

	(1)	(2)
Carbone.....	41,8	39,2
Hydrogène.....	1,1	»
Oxygène.....	»	7,4
Azote.....	4,8	3,9
Eau.....	51,3	48,5
Résidu.....	1,»	1,0
	100,0	100,0

(1) Vaisseaux en spirale des jacinthes. — (2) Tissu cellulaire.

(Rigg de Walworth, *Inst.*, 1838.)

FIBROFERRITE.

Syn.: *Fibrosérite.*

Peroxyde de fer.....	34,4
Acide sulfurique.....	28,9
Eau.....	36,7
	100,0

(Prideaux, *T. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 760.)

FIBROLITE. Voy. Disthène.

FIBROSIDÉRITE. Voy. Fibroferrite.

FICHTÉLITE. Voy. Suif de montagne.

FICOÏDE (Mesembryanthemum cristallinum). Suc.

Résine, matière extractive, gomme, fibre ligneuse, fécule verte, albumine, sel marin, carbonate et phosphate de chaux, et beaucoup de nitrate de potasse, en tout.....	3
Eau.....	97
	100

(John, *Écrits ch.*, t. III, p. 7.)

FIEL DE BŒUF.

Une livre de fiel de bœuf distillée dans une cornue a donné :

	Onces.	Gros.	Grains
Phlegme	10	6	»
Carbonate ammoniacal	»	1	»
Huile résino-animale	»	6	63

La matière restante dans la cornue, calcinée et lessivée a donné

	Grains.
Muriate de soude	6
Carbonate de soude	13
Carbonate de chaux et de magnésie	19
Un peu de fer	»
Phosphate de magnésie	4
Charbon, Hydrogène, Oxygène	9

(FONTANA, *Ann. de Ch.*, t. VI, p. 171.)

FIGUES.

Graisse	0,9
Sucre incristallisable	62,5
Extractif et chlorure calcique	0,4
Gomme et un phosphate	5,2
Fibrine et graines	15,0
Eau	16,0
	100,0

(BLEY, *Tr. de Ch.* de Berzelius.)

FILS DE LA VIERGE.

Fibrine	0,0208	15,25
Albumine	0,0873	64,00
Gélatine	0,0246	18,04
Cérine, Substance grasse, solide	0,0037	2,71
	0,1364	100,00

(MULDER, *Inst.*, 1838.)

FIORITE. Voy. QUARZ RÉSINITE.

FISCHÉRITE. Voy. WAVELLITE.

FLEUR DE BISMUTH. Voy. BISMUTH OXYDÉ.

FLINT-GLASS. Voy. VERRE.

FLUCÉRINE. Voy. CÉRIUM FLUATÉ.

FLUÉLITE. Voy. ALUMINE FLUATÉE.

FLUOCÉRINE. Voy. CÉRIUM FLUATÉ.

FLUOMOLYBDATE DE POTASSE.

Potasse	31,63
Acide molybdique	45,80
Acide fluorique	16,57
Eau	6,00
	100,00

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIX, p. 372.)

FLUOR. Voy. CHAUX FLUATÉE.

FLUORHYDRATE D'AMMONI

Ammoniaque	49,26
Acide fluorique	50,74
	100,00

(JOHN DAVY, *Ann. de Ch.*, t. LXXXVI, p.

FLUORHYDRATE DE FLUOR SILICIUM. $SiFl^3,HFl$.

Acide hydrofluorique.....
Fluorure de silicium.....

FLUORINE. Voy. CHAUX FLUATÉ

FLUORITE. Voy. CHAUX FLUATÉ

FLUORURE D'ALUMINIUM.

Fluor	701,4
Aluminium	342,3
	1043,7

FLUORURES D'ANTIMOINE.

PROTOFLUORURE. $SbFl^3$.

Fluor	701,40
Antimoine	1612,90
	2314,30

DEUTOFLUORURE. $SbFl^4$.

Fluor	935,20
Antimoine	1612,90
	2548,10

PERFLUORURE. $SbFl^5$.

Fluor	1169,00
Antimoine	1612,90
	2781,90

FLUORURE D'ARGENT. AgFl

Fluor	233,80
Argent	1351,61
	1585,41

FLUORURE D'ARSENIC. AsFl

Fluor	701,40
Arsenic	940,08
	1641,48

(UNVERDORBEN, *Ann. der Ph.*, 1826, p. 3

FLUORURE DE BARYUM. Ba

Fluor	21,44
Baryum	78,56
	100,00

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. X

URE DE BISMUTH. BiFl.

.....	233,80	20,86
l.....	1330,37	79,14
	1564,17	100,00

URE DE CADMIUM. CdFl.

.....	233,80	25,12
m.....	696,77	74,88
	930,57	100,00

URE DE CALCIUM. CaFl.

l.....	256,03	52,27
.....	233,80	47,73
	489,83	100,00

URES DE CÉRIUM.

UORURE. CeFl.

.....	233,80	28,92
.....	574,69	71,08
	808,49	100,00

RURE. Ce^2Fl^3.

.....	701,40	37,90
.....	1149,38	62,10
	1850,78	100,00

URES DE CHROME.

UORURE. Cr^2Fl^3.

.....	701,40	50,08
.....	656,00	49,92
	1357,40	100,00

UORURE. $CrFl^2$.

.....	467,60	57,07
l.....	328,00	42,93
	795,60	100,00

RURE. $CrFl^3$.

.....	701,40	66,60
l.....	328,00	33,40
	1029,40	100,00

OEBEN.)

RURE.

l.....	24,73	26,41
.....	75,27	73,59
	100,00	100,00

, Ann. de Ch. et de Ph., t. LXI, p. 98.)

URE DE COBALT. CoFl.

.....	233,80	38,79
.....	328,99	61,21
	562,79	100,00

FLUORURES DE CUIVRE.

PROTOFLUORURE. Cu^2Fl.

Fluor.....	233,80	22,81
Cuivre.....	791,39	77,19
	1025,19	100,00

BIFLUORURE. CuFl.

Fluor.....	233,80	37,14
Cuivre.....	395,69	62,86
	629,49	100,00

FLUORURE DE CYANOGÈNE. CyFl.

Fluor.....	233,80	41,48
Cyanogène.....	325,00	58,52
	558,80	100,00

FLUORURES D'ÉTAIN.

PROTOFLUORURE. SnFl.

Fluor.....	233,80	24,13
Étain.....	735,29	75,87
	969,09	100,00

BIFLUORURE. $SnFl^2$.

Fluor.....	467,60	38,87
Étain.....	735,29	61,13
	1202,89	100,00

FLUORURES DE FER.

PROTOFLUORURE. FeFl.

Fluor.....	233,80	40,80
Fer.....	339,20	59,20
	573,00	100,00

PERFLUORURE. Fe^2Fl^3.

Fluor.....	701,40	50,83
Fer.....	678,40	49,17
	1379,80	100,00

FLUORURE DE GLUCINIUM. G^2Fl^3.

Fluor.....	701,40	51,45
Glucinium.....	220,98	48,55
	922,38	100,00

FLUORURE D'IODE.

Fluor.....	1169,00	42,53
Iode.....	1579,50	57,47
	2748,50	100,00

FLUORURES D'IRIDIUM. IrFl.

Fluor.....	233,80	15,93
Iridium.....	1233,50	84,07
	1467,30	100,00

BIFLUORURE. $IrFl^2$.

Fluor.....	467,60	27,49
Iridium.....	1233,50	72,51
	1701,10	100,00

Trifluorure. $IrFl^3$.

Fluor	704,40	36,25
Iridium	1233,50	63,75
	1934,90	100,00

FLUORURE DE LITHIUM. LFl.

Fluorure	233,80	74,43
Lithium	80,37	25,57
	314,17	100,00

FLUORURE DE MAGNÉSIUM. MaFl.

Fluor	233,80	59,62
Magnésium	158,35	40,38
	392,15	100,00

FLUORURES DE MANGANÈSE.

Protofluorure. MnFl.

Fluor	233,80	40,33
Manganèse	345.88	59.67
	579,68	100,00

Sesquifluorure. Mn^2Fl^3.

Fluor	704,40	50,35
Manganèse	694,76	49,65
	1393,16	100,00

Trifluorure. $MnFl^3$.

Fluor	704,40	66,97
Manganèse	345,88	33,03
	1047,28	100,00

FLUORURES DE MERCURE.

Protofluorure. Hg^2Fl.

Fluor	467,60	8,45
Mercure	2531,64	91,55
	2999,24	100,00

Bifluorure. HgFl.

Fluor	233,80	15,59
Mercure	1265,82	84,41
	1499,62	100,00

FLUORURES DE MOLYBDÈNE.

Protofluorure. MoFl.

Fluor	233,80	28.09
Molybdène	598,52	71,91
	832,32	100,00

Bifluorure. $MoFl^2$.

Fluor	467,60	43,86
Molybdène	598,52	56.14
	1066,12	100,00

Trifluorure. $MoFl^3$.

Fluor	704,40	53,96
Molybdène	598,52	46,04
	1299,92	100,00

FLUORURE DE NICKEL. NiFl.

Fluor	[illegible]	[illegible]
Nickel	[illegible]	[illegible]
		60

FLUORURES D'OR.

Protofluorure. Au^2Fl.

Fluor	233,80	
Or	2486,00	[illegible]
	2719,80	[illegible]

Sesquifluorure. Au^2Fl^3.

Fluor	704,40	[illegible]
Or	2486,00	[illegible]
	3187,40	[illegible]

FLUORURES D'OSMIUM.

Protofluorure. OsFl.

Fluor	233,80	
Osmium	1244,48	
	1478,28	[illegible]

Bifluorure. $OsFl^2$.

Fluor	467,60	
Osmium	1244,48	
	1712,08	

Trifluorure. $OsFl^3$.

Fluor	701,40	
Osmium	1244,48	
	1945,88	

FLUORURES DE PALLADIUM.

Protofluorure. PaFl.

Fluor	233,80	
Palladium	665,90	
	899,70	

Bifluorure. $PaFl^2$.

Fluor	467,60	
Palladium	665,90	
	1133,50	

FLUORURES DE PHOSPHORE.

Protofluorure. PFl.

Fluor	233,80	
Phosphore	392,31	
	626,11	

Trifluorure. PFl^3.

Fluor	701,40	
Phosphore	392,31	
	1093,71	

Perfluorure. PFl^5.

Fluor	1169,00	
Phosphore	392,31	
	1561,31	

ES DE PLATINE.

RURE. PtFl.

.....	233,80	15,93
.....	1233,50	84,07
	1467,30	100,00

t. $PtFl^2$.

.....	467,60	27,49
.....	1233,50	72,51
	1701,10	100,00

E DE PLOMB. PbFl.

.....	233,80	15,30
.....	1294,50	84,70
	1528,30	100,00

E DE POTASSIUM. KFl.

.....	487,91	67,60
.....	233,80	32,40
	721,71	100,00

DE POTASSIUM ET D'ALUMINIUM.

.....	48,73
.....	26,85
rique.....	24,42
	100,00

, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIX, p. 349.)

DE POTASSIUM ET DE FER.

.....	40,8
fer.....	34,7
rique.....	24,5
	100,0

, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIX, p. 349.)

DE POTASSIUM ET DE GLUCINIUM.

KFl+GFl.

	Tr.	Calc.	
.....	47,49	489,916	48,24
.....	5,75	58,084	5,72
.....	46,76	467,600	46,04
	100,00	1015,600	100,00

R. sc. et ind., t. X, p. 333.)

DE POTASSIUM ET DE ZIRCONIUM.

.....	40,76
.....	36,80
rique et un peu d'eau de tation.....	22,44
	100,00

, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIX, p. 347.)

FLUORURES DE RHODIUM.

PROTOFLUORURE. RdFl.

Fluor.....	233,80	26,41
Rhodium.....	651,39	73,59
	885,19	100,00

SESQUIFLUORURE. Rd^2Fl^3.

Fluor.....	701,40	35,00
Rhodium.....	1302,70	65,00
	2004,10	100,00

FLUORURE DE SÉLÉNIUM. $SeFl^2$.

Fluor.....	467,60	48,60
Sélénium.....	494,60	51,40
	962,20	100,00

FLUORURE DE SODIUM. NaFl.

Sodium.....	290,92	55,44
Fluor.....	233,80	44,56
	524,72	100,00

FLUORURE DE STRONTIUM. SrFl.

Fluor.....	233,80	29,93
Strontium.....	587,28	70,07
	821,08	100,00

FLUORURE DE TANTALE. Ta^2Fl^5.

Fluor.....	701,40	23,31
Tantale.....	2307,43	76,69
	3008,83	100,00

FLUORURE DE TELLURE. $TeFl^2$.

Fluor.....	467,60	36,84
Tellure.....	801,76	63,16
	1269,36	100,00

FLUORURE DE THORINIUM. ThFl.

Fluor.....	233,80	23,89
Thorinium.....	744,90	76,11
	978,70	100,00

FLUORURE DE TITANE. $TiFl^2$.

Fluor.....	467,60	60,63
Titane.....	303,66	39,37
	771,26	100,00

FLUORURE DE TITANE ET DE FER.
Voy WARWICKITE.

FLUORURES DE TUNGSTÈNE.

PROTOFLUORURE. WFl^2.

Fluor.....	467,69	28,33
Tungstène.....	1183,00	71,67
	1650,60	100,00

PERFLUORURE. WFl^6.

Fluor	704,40	37,22
Tungstène	1183,00	62,78
	1884,40	100,00

FLUORURES DE VANADIUM.

PROTOFLUORURE. VFl^2.

Fluor	467,60	35,30
Vanadium	856,89	64,70
	1324,49	100,00

PERFLUORURE. VFl^3.

Fluor	704,40	45,01
Vanadium	856,89	54,99
	1558,29	100,00

FLUORURE D'YTTRIUM. YFl.

Fluor	233,80	36,74
Yttrium	948,64	63,26
	1182,44	100,00

Voy. YTTRIA FLUATÉE.

FLUORURE DE ZINC. ZnFl.

Fluor	233,80	36,70
Zinc	403,23	63,30
	637,03	100,00

FLUORURE DE ZIRCONIUM. Zr^2Fl^3.

Fluor	704,40	45,49
Zircone	840,25	54,51
	1541,65	100,00

FLUOSILICATE D'AMMONIAQUE.

Ammoniaque	24,5	28,34
Acide fluosilicique	65,5	71,66
	100,0	100,00

(JOHN DAVY, *Ann. de Ch.*, t. LXXXVI, p. 191.)

FLUOSILICATE DE BARYTE.

	Tr.	Calc.
Baryte	85,62	85,44
Acide fluorique silicé	14,38	14,56
	100,00	100,00

(DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXIII, p. 369.)

FLUOSILICATE DE BARYTE.

Baryte	54,428
Acide fluorique	22,836
Silice	21,886
Humidité	0,850
	100,000

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXVII, p. 356.)

FLUOSILICATE DE SOUDE.

	Calc.
Fluor	59,71
Silicium	15,11
Sodium	24,44
	99,26

(DUMAS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXII

FLUO-TITANATE DE POTAS

Potasse. .....
Acide titanique.....
Acide fluorique.....

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XI

FLUO-TUNGSTATE DE POTA

Potasse	24,15	24,33
Acide tungstique	60,14	59,00
Acide fluorique..	10,94	11,87
Eau	4,80	4,80
	100,00	100,00

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXI

FLUX DE BORRICHIUS.

Verre de plomb.....
Flux noir.....

FLUX DE HELLOT.

Limaille de fer.....
Minium.....
Tartre rouge.....
Sel marin.....

FLUX D'ANTOINE ARMAND.

Acide arsénieux.....
Nitre.....
Litharge.....

(*Tr. des Essais* de Berthier, t. I, p. 51

FOIE DE BŒUF.

Tissu vasculaire et membrane.....
Parenchyme.....

100 parties de ce parenchyme, stance propre du foie contiennent:

Eau.....
Albumine desséchée.....
Matière peu azotée, soluble dan l'eau et peu soluble dans l'alcoo
Huile phosphorée, soluble dans l'al cool, analogue à celle du cervea

A reporter...

Report....	98,79
de potasse (sans trace de e de soude).....	0,64
e de chaux ferrugineux ..	0,47
ıle, insoluble dans l'alcool, d'un acide combustible uni ıtasse	0,10
ıantité indéterminée, mais ınsidérable.....	»
	100,00

ɔr, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. X, p. 198.)

ɔEUF.

	(1)	(2)
ıeutre avec un peu ɜs gras.....	1,60	30,20
·ine.....	0,17	1,35
ɔluble dans l'éther	0,84	»
lulaire insoluble et	21,00	13,32
.....	76,39	55,15

ormal. — (2) Foie malade.

r, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846.)

.TE D'ALUMINE.

$Al^2O^3,3C^2HO^3$.

mique.....	68,49	1396,05
.....	31,51	642,32
	100,00	2038,37

.TE D'AMMONIAQUE.

AzH^4O,C^2HO^3.

rmique.....	465,35	58,73
aque et eau.....	424,75	41,27
	890,10	100,00

.TE D'ANTIMOINE.

$SbO^3,3C^2HO^3$.

rmique.....	1396,05	42,19
'antimoine.....	1912,90	57,81
	3308,95	100,00

.TE D'ARGENT. AgO,C^2HO^3.

rmique.....	465,35	24,28
'argent.....	1451,61	75,72
	1916,96	100,00

.TE DE BARYTE. BaO,C^2HO^3.

mique	31,24	465,35
.....	68.76	956,88
	100,00	1422,23

Ann. de Ch., t. LXXXIII, p. 214.)

FORMIATE DE CADMIUM.

CdO,C^2HO^3.

Acide formique.....	465,35	36,87
Oxyde de cadmium.....	796,77	63,13
	1262,12	100,00

FORMIATES DE CÉRIUM.

FORMIATE DE PROTOXYDE. CeO,C^2HO^3.

Acide formique.....	465,35	40,82
Protoxyde de cérium.....	674,69	59,19
	1140,04	100,01

FORMIATE DE SESQUIOXYDE. $Ce^2O^3,3C^2HO^3$.

Sesquioxyde de cérium..	50,94	1449,39
Acide formique.....	49,06	1396,05
	100,00	2845,44

FORMIATE DE CHAUX. CaO,C^2HO^3.

Acide formique.....	465,35	56,66
Chaux	356,62	43,36
	821,97	100,00

FORMIATE DE CHROME.

$Cr^2O^3,3C^2HO^3$.

Acide formique.....	1396,05	58,18
Oxyde de chrôme.....	956,00	41,82
	2352,05	100,00

FORMIATE DE COBALT. CoO,C^2HO^3.

Acide formique.....	465,35	49,81
Oxyde de cobalt.....	468,90	50,19
	934,25	100,00

FORMIATES DE CUIVRE.

FORMIATE DE PROTOXYDE. Cu^2O,C^2HO^3.

Acide formique.....	465,35	34,30
Oxyde rouge de cuivre...	891,39	65,70
	1356,74	100,00

FORMIATE DE BIOXYDE. CuO,C^2HO^3.

Acide formique.....	465,35	48,42
Oxyde noir de cuivre....	495,69	51,58
	961,04	100,00

FORMIATES D'ÉTAIN.

FORMIATE DE PROTOXYDE. SnO,C^2HO^3.

Oxyde d'étain.....	64,22	835,29
Acide.....	35,78	465,35
	100,00	1300,64

FORMIATE DE BIOXYDE. $SnO^2,2C^2HO^3$.

Acide formique.....	930,70	49,88
Bioxyde d'étain.....	935,29	50,12
	1865,99	100,00

FORMIATES DE FER.

FORMIATE DE PROTOXYDE. FeO,C^2HO^3.

Acide formique.....	465,35	51,45
Protoxyde de fer.....	439,20	48,55
	904,55	100,00

FORMIATE DE PEROXYDE. $Fe^2O^3,3C^2HO^3$.

Acide formique.....	1396,05	58,19
Sesquioxyde de fer.....	978,41	41,81
	2374,46	100,00

FORMIATE DE GLUCINE.

$G^2O^3,3C^2HO^3$.

Acide formique.....	1396,05
Glucine.....	520,98
	1917,03

FORMIATE DE LITHINE. LO,C^2HO^3.

Lithine.....	27,93	180,37
Acide.....	72,07	465,35
	100,00	645,72

Lithine.....	20,78
Acide formique.....	53,29
Eau.....	25.93
	100,0

(RAMMELSBERG, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1846, p. 134.)

FORMIATE DE MAGNÉSIE.

MaO,C^2HO^3.

Acide formique.....	465,35	64,30
Magnésie.....	258,35	35,70
	723,70	100,00

FORMIATE DE MANGANÈSE.

MnO,C^2HO^3.

Acide formique.....	465,35	51,07
Protoxyde de manganèse.	445,88	48,93
	911,23	100,00

FORMIATES DE MERCURE.

FORMIATE DE PROTOXYDE. Hg^2O,C^2HO^3.

Acide formique.....	465,35	15,03
Protoxyde de mercure ..	2631,64	84,97
	3096,99	100,00

FORMIATE DE BIOXYDE. HgO,C^2HO^3.

Acide formique.....	465,35	25,41
Bioxyde de mercure....	1365,82	74,59
	1831,17	100,00

FORMIATE DE MÉTHYLÈNE.

C^2H^3O,C^2HO^3.

	Tr.			
Carb..	40,7	40,7	40,6	306
Hydrog.	6,9	6,8	6,8	50
Oxyg..	52,4	52,5	52,6	400
	100,0	100,0	100,0	756

Ou bien :

Méthylène.....	178,05
Acide formique.....	465,50
Eau.....	112,50
	756,05

(DUMAS et PÉLIGOT, *Ann. de Ch. et de Ph.* p. 49.)

FORMIATES DE MOLYBDÈNE

FORMIATE DE PROTOXYDE. MoO,C^2HO

Acide formique.....	465,35
Oxyde de molybdène....	698,52
	1163,87

FORMIATE DE BIOXYDE. $MoO^2,2C^2HO$

Acide formique.....	930,70
Bioxyde de molybdène...	798,52
	1729,22

FORMIATE DE NICKEL. $NiO,$

Acide formique.....	465,35
Oxyde de nickel.....	469,67
	935,02

FORMIATE DE PALLADIUM.

PaO,C^2HO^3.

Acide formique.....	465,35
Oxyde de palladium.....	765,90
	1231,25

FORMIATE DE PLATINE. Pt

Acide formique.....	465,35
Oxyde de platine.....	1333,50
	1798,85

FORMIATE DE PLOMB. $PbO,$

Acide formique ...	75	100,0
Oxyde de plomb ..	25	298,1
	100	398,1

(BERZELIUS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. IV.

DE POTASSE. KO,C^2HO^3.

que.....	465,35	44,10
.....	589,92	55,90
	1055,27	100,00

DE RHODIUM.

$Rd^2O^3,3C^2HO^3$.

que.....	1396,05	46,55
de rhodium.	1602,70	53,45
	2998,75	100,00

DE SOUDE. NaO,C^2HO^3.

que.....	465,35	54,35
.....	390,89	45,65
	856,24	100,00

DE STRONTIANE.

SrO,C^2HO^3.

que.....	58,18	465,35
.....	41,82	687,28
	100,00	1152,63

DE TELLURE.

$TeO^2,2C^2HO^3$

que.....	93,70	48,16
ellure.....	1001,76	51,84
	1932,46	100,00

E DE THORINIUM.

ThO,C^2HO^3.

ique.....	465,35	35,52
horinium.....	844,90	64,48
	1310,25	100,00

E DE VANADIUM.

$VO^2,2C^2HO^3$.

ique.....	930,70	46,83
vanadium....	1056,89	53,17
	1987,59	100,00

E D'YTTRIA. YO,C^2HO^3.

ique.....	465,35
.....	1048,61
	1513,96

E DE ZINC. ZnO,C^2HO^3.

ique.....	465,35	48,04
inc.....	503,23	51,96
	968,58	100,00

FORMIATE DE ZINC cristallisé dans des caisses en tôle contenant de l'essence de térébenthine.

	Calc.		Tr.
Acide.....	462,5	38,5	38,2
Oxyde.....	514,0	42,7	42,8
Eau.....	225,0	18,8	19,0
	1201,5	100,0	100,0

(LAURENT, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 126.)

FORMIATE DE ZIRCONE.

$Zr^2O^3,3C^2HO^3$.

Acide formique.....	1396,05	55,04
Zircone.....	1140,25	44,96
	2536,30	100,00

FORMOMÉTHYLAL. Voy. MÉTHYLAL.

FORNACITE. Scorie cristallisée d'un four à chaux de Tanndorf.

Acide silicique.....	46,0
Chaux.....	22,5
Magnésie.....	7,5
Oxydes ferreux et manganeux.....	8,0
Alumine.....	14,0
	98,0

(REINSCH, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1841.)

FORSTÉRITE. Voy. PLOMB SULFURÉ.

FOSSILES.

FOSSILE recouvert d'une grande quantité de cristaux cubiques d'une ligne de diamètre, ainsi composés :

Silice.....	70
Chaux.....	15
Oxyde de fer.....	10
Acide carbonique.....	4
Perte.....	1
	100

(WESTRUMB, *Ann. de Ch.*, t. VI, p. 28.)

OS FOSSILES.

	(1)	(2)	(3)
Substance animale..	4,20	16,24	»
Phosphate de chaux.	62,14	56,04	65,00
Carbonate de chaux.	13,24	13,12	7,00
Sulfate de chaux....	12,25	7,14	28,00
Fluorure de calcium.	2,12	1,96	»
Phosphat. de magnés.	0,50	0,30	»
Acide silicique.....	2,12	2,15	»
Ox. de fer et de mang.	2,12	2,00	»
Eau et traces de matière animale....	»	»	10,00
Soude, perte.....	1,34	1,08	»
	100,00	100,00	110,00

(1) (2) F. de Garloureuth, par MARCHAND, *Journ. de Pharm.*, 3e série, t. II, p. 171. — (3) F. de Montmartre, par VAUQUELIN, *id.*

Fossiles de Dorpat.

Matière inflammable	30,50
Silice	38,75
Alumine	29,36
Oxyde de fer et de manganèse	1,22
Chaux et talc	0,17
	100,00

(Parrot, *Institut*, 1837.)

Fossiles. Rayon de la nageoire du [illegible] *racanthus formosus*.

Phosphate de chaux avec traces de fluate de chaux	53
Carbonate de chaux	33
Matière siliceuse	10
Potasse et soude, en partie à l'état de chlorures	[illegible]
Matière bitumineuse	[illegible]
Phosphate de magnésie	[illegible]
Matière animale	[illegible]
	99

(Arthur Connel, *Institut*, 1835.)

Fossiles.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Silice	»	»	24,0	»	»
Sulfate de chaux mêlé de matière animale	1,5	»	»	»	»
Phosphate de chaux	»	70,0	50,0	60,0	78,0
— de fer	67,5	»	»	»	»
Alumine	1,0	»	10,0	»	»
Carbonate de chaux	4,5	6,0	5,0	28,0	8,0
Fluate de chaux	15,5	»	»	»	»
Matière terreuse étrangère	»	20,0	»	»	8,0
Oxyde de fer	»	»	4,0	»	»
Matière animale	»	4,0	5,0	2,0	6,0
Eau	»		2,0	10,0	
	90,0	100,0	100,0	100,0	100,0

(1) F. de Chavaignes, par Chevreul, *Ann. de Ch.*, t. LVII, p. 50. — (2) Dent de rhinocéros, par [illegible] *id.*, t. V, p. 419. — (3) Tibia d'hippopotame, *id.* — (4) Os de rhinocéros, *id.* — (5) Dent de rhinocéros, (6) Côte d'un poisson fossile trouvé à Lyme.

Fossiles.

	(1)	(2)
Alumine	»	»
Oxyde de fer et de manganèse	»	»
Cartilage parfaitement constitué	48,87	14,0
Phosphate de chaux	»	70,0
— de magnésie avec fluorure de calcium	43,45	»
Carbonate de chaux	9,14	16,0
Peroxyde de fer	1,02	»
Silice	1,14	»
	103,62	100,0

(1) Elan gigantesque d'Irlande, par Apjohn et Stokes, *R. sc. et ind.*, t. XII, p. 241. — (2) (3) Dents [illegible] par Lassaigne, *R. sc. et ind.* t. XII, p. 241.

Fossiles.

	(1)	(2)	(3)
Eau hygroscopique	quant. insens.	quant. insens.	0,60
Matière organique	1,34	8,19	7,07
Sous-phosphate de chaux	46,00	76,00	70,11
Phosphate de magnésie	1,00	1,08	1,45
Carbonate de chaux	31,09	10,00	17,12
Phosphate de fer et de manganèse	16,34 de fer seul.	0,70	»
Fluorure de calcium	1,02	1,02	1,65
Silice	3,21 avec alum.	3,04	2,00
	100,00	100,00	100,00

(1) Ichthyosaure de l'argile de Dives, par Girardin et Preisser, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. IX, [illegible] — (2) *Id.* de la craie chloritée, *id.* — (3) *Id.* du calc. jurassique, *id.* — (4) Lamentin du terrain tertiaire Valognes.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
pique	2,20	»	»	»	1,30
nique	1,80	1,25	1,30	»	7,17
te de chaux	54,20	74,80	71,12	75,91	75,45
magnésie	1,61	»	»	3,05	2,81
fer	6,40	1,21	0,12	»	»
chaux	10,17	20,43	25,31	18,40	12,18
alcium	2,11	1,50	0,86	2,64	1,09
	9,21	0,81	1,29	»	»
	6,30	»	»	»	»
	100,00	100,00	100,00	100,00	100,00

rus de l'argile de Dives, par GIRARDIN et PREISSER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. IX, p. 373. euron Bucklandii de Caen, tissu spongieux, *id.* — (2) *Id.*, tissu compacte, *id.* — (4) Défense GIRARDIN et PREISSER, *id.* — (5) Ours fossile de Miallet (Gard), *id.*

ements de la caverne d'Argou, gran (Pyrénées-Orientales).

chaux	64
chaux	20
	10
nique	2
magnésie, silice, alumine, fer et de manganèse	4
	100

ements de la caverne de Lu-

chaux	74,0
chaux	10,5
	8,8
par l'oxyde de fer	4,1
nique et fluate de chaux	tr.
	2,6
	100,0

fossiles des sables marins ter-

chaux mêlé d'oxyde de	78,5
chaux	11,0
	7,0
nique	tr.
agnés. et fluate de chaux	0,5
	100,0

ERRES, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLI,

nts molaires fossiles du rhino-

	47,90
	0,52
fer	1,36
	0,45
	0,93
horique	39,22
ique	1,43
	2,10
A reporter	93,91

Report	93,91
Chlore	tr.
Acide carbonique	2,03
Matière organique	4,90
	100,84

(MEYER, *Annuaire de Millon et Reiset*, 1846, p. 655.)

FOUGÈRE (Aspidium filix mas.).

2 onces de la racine.

	Drachmes.	Grains.
Huile grasse	»	36
Résine ramollie par de l'huile	»	40
Extrait contenant du sucre	3	33
Acide tannique	1	5
Matière extractive ordinaire	2	22
Albumine végétale	»	50
Amidon	1	28
Fibre végétale	7	24
Cendre	»	18

(GERHARDT, *Journ. de Pharm.*, t. X, p. 230.)

FOUGÈRE. Racines desséchées.

Stéarine vert brun	3,88
Oléine vert pâle, avec traces d'huile volatile	2,22
Résine âcre et astringente	6,22
Acide tartrique avec un peu de sucre et d'acide malique	31,53
Amidon identique avec la mousse d'Islande	11,11
Fibre végétale	45,00
	99,96

(WACKENRODER, *Tr. de Ch.* de Berzelius.)

FOUGÈRE. Cendres.

Sulfate de potasse	0,7
Muriate de potasse	tr.
Silice	73,0
Carbonate de chaux	24,8
Phosphate de chaux	1,0
Magnésie	0,5
	100,0

(*Tr. des Essais* de Berthier, t. I, p. 268.)

FOURRAGES. EQUIVALENTS DE LA VALEUR NUTRITIVE DES FOURRAGES.

DÉSIGNATION des ALIMENTS.	Eau normale dans 100 parties.	Azote dans 100 de substance sèche.	Azote dans 100 de substance non desséchée.	Théorie.	Block.	Pétri.	Meyer.	Thaër.	Proust.	Flottow.	Pohl.	Rieder.	Gemerhaussen.	Greid.	Weber.	Dombasle.	Krantz.	Schwertz.	Schnec.	Midleton.	Murse.	André.	Boussingault.
Foin ordinaire de prairies naturelles	11,0	1,34	1,15	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	100	0
— choisi, de très-bonne qualité	14,0	1,50	1,30	98	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»
— choisi, des prairies naturelles	18,8	2,40	2,00	58	108	100	»	»	»	100	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»
— débarrassé des tiges les plus ligneuses	14,0	2,44	2,10	55	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»
— de luzerne	16,6	1,66	1,38	83	»	90	»	90	100	»	90	90	90	90	90	90	90	100	90	»	»	90	»
Trèfle rouge de deuxième année, coupé en fleur, fané	10,1	1,70	1,54	75	100	90	»	90	100	»	»	»	»	90	»	»	»	»	»	»	»	»	»
— coupé en fleur, vert	76,0	»	0,64	311	430	»	»	450	425	500	450	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»
Paille de froment nouvelle, récolte de 1841 (Alsace)	26,0	0,36	0,27	426	200	360	150	450	300	175	»	500	500	»	»	»	»	»	500	»	»	»	»
Paille de froment ancienne des magasins militaires de Paris	8,5	0,53	0,49	235	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»
Paille de froment ancienne, partie inférieure de la tige	5,3	0,43	0,41	280	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»
Paille de froment ancienne, partie supérieure, l'épi compris	9,4	1,42	1,33	86	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»
Paille de seigle nouvelle, récoltée en Alsace	18,7	0,30	0,24	479	200	500	150	666	350	175	»	»	660	»	»	»	»	»	666	»	»	»	»
— de seigle ancienne des environs de Paris	12,6	0,50	0,42	250	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»
— d'avoine	21,0	0,36	0,30	383	200	200	150	190	200	175	»	»	190	»	150	»	»	400	182	»	»	»	»
— d'orge	11,0	0,30	0,25	460	193	180	150	150	200	175	»	»	150	»	»	»	»	400	154	»	»	»	»
— de pois	8,5	1,95	1,79	64	165	200	150	130	150	200	90	»	»	»	»	»	»	»	143	»	»	»	»
— de millet	19,0	0,96	0,78	147	»	250	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»
— de sarrasin	11,6	0,54	0,48	240	»	200	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	191	»	»	»	»
— de lentilles	9,2	1,18	1,01	114	160	200	»	130	150	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»
Vesces fauchées en fleurs et fanées	11,0	1,16	1,14	101	»	125	»	»	100	»	»	»	90	90	»	»	»	»	»	»	»	»	»
Fanes de pommes de terre	76,0	2,30	0,55	209	»	300	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»
Feuilles de betteraves champêtres	88,9	4,50	0,50	230	600	»	»	»	600	»	»	»	»	600	»	»	»	»	»	»	»	»	»
— de carottes	79,9	2,94	0,83	135	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»

[illegible]	92,5	1,70	0,13	885	533	600	290	536	450	500	525	525	525	525	500	»	»	»	»	»	»	»	»	»
Betteraves champêtres récoltées en 1838...	87,8	1,70	0,21	548	366	400	250	460	250	300	»	»	460	255	»	261	»	333	»	»	»	800	667	»	»
— blanches (Silésie)	85,6	1,43	0,18	669	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	220	»	»	»	»	»	»	»	»	400
Carottes	87,6	2,40	0,30	382	366	250	225	300	250	»	266	270	266	266	266	307	266	270	»	338	»	»	380
Topinambours, récolte de 1839	79,2	1,60	0,33	348	205	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	280
— récolte de 1836	75,5	2,20	0,42	274	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»
Pommes de terre, récolte de 1838	75,9	1,50	0,36	319	216	200	150	200	200	250	200	»	»	210	»	187	227	200	»	»	»	»	»	280
— récolte de 1836	79,4	1,80	0,37	311	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»
— conservées dans les silos	76,8	1,18	0,30	383	400	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»
Marc de pommes à cidre séché à l'air	6,4	0,63	0,59	195	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»
Pulpe de betteraves à sucre, sortant de la presse	70,0	»	0,38	303	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»
Vesce en grain	14,6	5,13	4,37	26	30	54	»	66	40	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»
Féveroles	7,9	5,50	5,11	23	30	54	50	73	40	»	50	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»
Pois jaunes secs	8,6	4,20	3,84	27	30	54	48	66	40	»	47	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»
Haricots blancs	5,0	4,30	4,58	25	»	39	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»
Lentilles	9,0	4,40	4,00	29	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»
Maïs nouveau	18,0	2,00	1,64	70	»	52	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	59
Sarrasin	12,5	2,40	2,10	55	»	64	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»
Orge (Alsace), récolte de 1836	13,2	2,02	1,76	65	33	61	53	76	50	»	»	52	»	»	»	47	»	»	»	»	»	»	»	»
Farine d'orge des magasins militaires de Paris	13,0	2,46	2,14	54	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»
— d'Alsace	13,0	2,20	1,90	61	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»
Avoine d'Alsace, récolte de 1838	20,8	2,20	1,74	68	»	71	»	86	60	»	50	55	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	40	50
— récolte de 1836	12,4	2,22	1,92	50	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»
Avoine des magasins militaires de Paris	14,0	1,93	1,70	68	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»
Seigle d'Alsace, récolte de 1838	11,5	1,70	1,50	77	33	55	51	71	50	44	38	52	»	»	»	»	65	»	52	»	»	»	»	»
— récolte de 1836	11,5	2,27	2,00	58	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»
Froment d'Alsace, récolte de 1836	10,5	2,33	2,09	55	27	52	46	64	40	»	»	»	»	»	»	»	44	»	»	»	»	»	»	»
— récolte de 1838	14,5	2,30	2,00	57	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»
Froment (le même), récolté dans un sol fortement fumé	16,6	3,18	2,65	43	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»
Farine de froment d'Alsace	12,5	2,60	2,80	41	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»
Son frais arrivant du moulin (Alsace)	37,1	2,18	1,36	85	105	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»
Son des magasins militaires de Paris	13,8	2,77	2,30	50	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»
Balles de froment	7,6	0,94	0,85	135	160	»	»	»	»	»	175	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»
Riz du Piémont	13,4	1,39	1,20	96	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»
Graine de madia sativa	8,0	4,00	3,67	31	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»
Tourteau de madia sativa	11,2	5,70	5,06	23	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»
— de lin	13,4	6,00	5,20	22	42	108	»	»	»	»	»	»	»	»	57	»	»	»	»	»	»	»	»	»
— de colza	10,5	5,50	4,92	23	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»
— de caméline	6,5	5,93	5,51	21	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»
— de chènevis	5,0	4,78	4,21	27	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»
— de pavot	6,8	5,70	5,36	21	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»
— de noix	6,0	5,59	5,24	22	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»
— de faînes	6,2	3,53	3,31	35	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»
— d'arachis	6,6	8,89	8,33	14	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»
Glands secs	»	»	0,80	143	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»
Marc de raisin desséché à l'air	48,2	3,31	1,71	68	»	62	»	»	75	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»	»

FOWLÉRITE. Voy. PHOLÉRITE.

FRAMBOISES. Fruits.

Huile essentielle.
Acide citrique.
— malique.
Matière colorante rouge.
Sucre cristallisable.
Eau.
Mucilage insoluble.
Fibres végétales.

FRAMBOISES. Cendres.

Carbonate de potasse.
Phosphate —
Hydrochlorate —
Carbonate de chaux et de magnésie.
Phosphate — —
Silice
Oxyde de fer.

FRANKLINITE des États-Unis, près de Franklin et de Sparte.

Peroxyde de fer	66
Oxyde rouge de manganèse	16
Oxyde de zinc	17
	99

(BERTHIER, *Tr. de Ch.* de Dumas, t. III, p. 217.)

FRÊNE. Ce bois a donné à la distillation :

Acide pyroligneux	46,80
Huile empyreumatique	8,80
Charbon	22,10
Gaz	22,30
	100,00

(STOLZ, *Tr. des Essais* de Berthier, t. I, p. 243.)

FRÊNE. Charbon marchand de Paris et Choisy.

Charbon	83,3
Cendres calcinées	1,8
Matières volatiles	15,0
	100,0

Équivalents des matières volatiles en charbon 4,0

(BERTHIER, *Tr. des Essais* de Berthier, t. I, p. 264.)

FROMENT.

Syn. : *Blé.*

	(1)	(2)	(3)
Amidon	73,72	65,80	61,81
Gluten	11,75	7,64	0,84
Dextrine	3,46	7,91	1,93
Sucre	2,44	5,07	10,79
Albumine	1,43	2,67	8,11
Son	5,50	5,60	4,07
	98,30	94,69	[illegible]

(1) Avant la germination. — (2) Après la germination. — (3) Blé non germé qui a séjourné six mois dans l'eau à l'abri du contact de l'air.

(DE SAUSSURE.)

FROMENT.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Farine brute de froment	10	10,96	71,49	4,72	3,32
— de méteil	6	9,80	75,50	4,22	3,29
— brute de blé dur d'Odessa	12	14,55	56,50	8,48	4,90
— — de blé tendre d'Odessa	10	12,00	62,00	7,36	5,00
— — — — 2e qualité	8	12,10	70,84	4,90	4,60
— du service, dite seconde	12	7,30	72,00	5,42	3,20
— des boulangers de Paris	10	10,20	72,80	4,20	3,00
— des hospices, 2e qualité	8	10,30	71,20	4,80	3,60
— — 3e qualité	12	9,02	67,78	4,80	4,00

(1) Humidité. — (2) Gluten. — (3) Amidon. — (4) Matière sucrée. — (5) Matière gommo-glutineuse.

(VAUQUELIN, *Journ. de Pharm.*, t. VIII, p. 354.)

FROMENT.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)	(9)
Farine de froment n° 1 de Vienne	3,00	45,74	6,70	42,23	0,23	0,70	19,46	16,51	13,05
Farine de froment n° 2 *id.*	2,12	45,18	6,65	44,81	0,15	0,66	13,54	11,69	13,05
— — n° 3 *id.*	3,44	46,88	6,78	42,65	0,25	1,10	21,97	19,17	12,72
— — de Talavera, de Hohenheim	2,59	44,93	6,25	43,35	0,18	2,80	16,54	13,98	13,10
Farine de Whitington, *id.*	2,68	44,42	6,82	42,56	0,19	3,13	17,11	14,72	13,10
— de Sandomie, *id.*	2,69	44,20	6,68	42,28	0,19	2,40	17,18	14,51	13,10
— de locular (einskrn)	2,07	44,57	6,72	44,24	0,15	2,01	13,22	11,30	11,0

(1) Azote. — (2) Carbone. — (3) Hydrogène. — (4) Oxygène. — (5) Soufre. — (6) Cendres. — (7) Matières solides desséchées à 100°. — (8) *Id.* fraîches. — (9) Eau.

(HORSFOLD, *R. sc. et ind.*, t. XXV, p. 304.)

r. Cendres du froment sain et niellé.

saine	5,275
niellée	3,220
sains	1,900
niellés	2,800

LDT, *R. sc. et ind.*, 2e série, t. XII, p. 227.)

r. Cendres de paille.

	(1)	(2)
	154,83	150,33
	31,34	55,12
	45,00	23,23
ie	traces.	traces.
de fer avec mang.	3,29	3,19
	0,37	traces.
ulfurique	»	5,01
hosphorique	40,82	103,87
ilicique	724,32	659,22

. Cendres de grains.

	Sains.	Niellés.
	258,10	266,87
	26,81	71,94
	14,89	38,30
ie	121,78	116,45
de fer avec mang.	1,48	0,51
	traces.	traces.
ulfurique	0,37	3,10
hosphorique	573,14	500,00
licique	3,35	2,58

LDT, *R. sc. et ind.*, 2e série, t. XII, p. 227.)

mou et humide, mêlé avec de

mine végétale	22,5
	74,0
	5,5
	2,0
	104,0

	15,04	19,56	15,51
	56,03	56,67	58,90
ne végétale	0,15	0,88	0,30
ncristallisable	0,60	0,60	0,68
	0,41	0,48	0,40
ites acides	0,08	0,06	0,06
et son	8,30	6,66	6,99
	9,39	8,45	9,70
	90,00	93,36	92,54

FROMENT. 1 de froment, séché à 110° dans le vide, s'est réduit à 0,855.

1 de froment sec a laissé 0,0243 cendres.

Carbone	46,10	45,51
Hydrogène	5,80	5,67
Oxygène	43,40	43,00
Azote	2,27	3,51
Cendres	2,43	2,31
	100,00	100,00

(BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. I, p. 225.)

FROMENT.

	(1)	(2)	(3)
Carbone	37,0	38,3	37,2
Hydrogène	5,8	6,3	6,8
Azote	1,8	0,9	0,9
Oxygène	51,4	52,1	51,1
Matières minérales	3,7	2,5	4,0
	100,0	100,0	100,0

(1) Plants arrachés le 19 mai. — (2) Plants pris le 9 juin. — (3) Plants récoltés le 15 août.

(BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XVII, p. 169.)

FROMENT. Blé avarié, noir, comme charbonné.

Ulmine	26,5
Ulmate de chaux contenant du phosphate de chaux et de l'oxyde de fer environ	42,0
Matière carbonacée	30,0
Muriate de potasse, Muriate de chaux, Nitrate de potasse, Nitrate de chaux	1,5
Matière grasse ayant la consistance de la cire, quantité indéterminée	»
	100,0

(BRACONNOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXV, p. 265.)

FROMENT ergoté.

Huile fétide, âcre, butyreuse, verte	33,4
Substance animale insoluble dans l'alcool, soluble dans l'eau, et qui est précipitée par l'infusion de galle et la plupart des sels métalliques pesants	25,0
Charbon noircissant tout le reste	20,0
Phosphate acide de chaux et phosphate de magnésie et d'ammoniaq.	trac.
	78,4

(FOURCROY et VAUQUELIN, *Journ. de Gehl.*, t. VI, p. 448.)

Froment. Cendres de froment.

	(1)	(2)
Silice	0,856	2,625
Carbonate de chaux	0,815	»
— de magnésie	0,868	»
Alumine	0,004	»
Oxyde de manganèse	0,524	»
— de fer	0,162	0,500
Chaux	»	3,910
Magnésie	»	12,980
Acide phosphorique	»	46,140
— sulfurique	»	0,270
Potasse	»	6.430
Soude	»	27,790

(1) Schreder, *Syst. de Ch.* de Thomson, t. IV, p. 216. — (2) Bichon, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1845, p. 483.

Froment.

Silice	48
Chaux et magnésie	37
Argile	15
	100

(Ruckert, *Ann. de Ch.*, t. XXII, p. 94.)

Froment.

Sable et silice	3,37
Oxyde ferrique	1,33
Chaux	1,92
Magnésie	6,27
Potasse	25,90
Soude	0,44
Acide phosphorique	60,39
	99,62

(Erdmann, *R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 82.)

Froment.

	(1)	(2)	(3)
Potasse	21,87	33,84	6,43
Soude	15,75	»	27,79
Chaux	1,93	3,06	3,91
Magnésie	9,63	13,54	12,98
Oxyde ferrique	1,36	0,31	0,50
Acide phosphoriq.	49,32	49,21	46,14
— sulfurique	0,17	»	0,27
Silice	»	»	0,42
	100,03	99,96	98,44

	(4)	(5)
Potasse	24,17	30,12
Soude	10,34	»
Chaux	3,01	3,00
A reporter	37,52	33,12

(1) Froment rouge de Giessen analysé par Will et Fresénius. — (2) F. blanc, *id.* — (3) F. de Hollande, par Bichon. — (4) F. de Solz en Hesse, par Thon. — (5) F. d'Alsace, par Roussingault.

Report	37,52
Magnésie	13,57
Oxyde ferrique	0,52
Acide phosphorique	45,53
— sulfurique	»
Silice	1,91
	99,05

(*R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 71.)

Froment. Farine de blé.

Résine	
Extrait gommeux et sucré	
Glutine	
Amidon	

(Proust, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. V, p. 34

Froment. Farine la plus blanche d'l

Sucre	
Amidon	
Gluten non desséché	
Albumine	
Excès	

(Vogel, *Journ.* de Schw., t. XXVIII, p. 38

Froment. Farine gruau.

Très-peu de sucre et de gomme.

Amidon	
Gluten non desséché et albumine	

Froment. Farine ordinaire.

Plus de sucre et de gomme.

Amidon	
Gluten desséché	

Froment. Farine d'Odessa.

Amidon	
Gluten non desséché et un peu d'albu	

(Henry, *Journ. de Pharm.*, t. VIII, p. 5.)

Froment.

	(1)
Gluten et album. végét.	16,334
Amidon	64,838
Gomme, sucre et extractif.	11,347
Enveloppes	7,481
	100,000

(1) Farine non tamisée. — (2) Farine tam

(Zonneck, *Tr. de Ch.* de Berzelius.)

rr. Farine des États-Unis.

is		902,00	66,73
Fibrine	116,80	130,40	9,93
Caséine	5,27		
Huile de gluten	3,04		
Perte (eau)	5,29		
ıine		14,00	1,06
ıe		60,40	4,60
		16,30	1,24
		189,40	16,44
		1312,506	100,00

ɜon, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 427.)

ɪr. Paille de froment.

ɜ solubles dans l'eau	7,600
— dans une lessive al-	
ne caustique	40,431
ance grasse	0,469
végétale	51,500
	100,000

ɔarties en poids de cette paille réduites dres contiennent :

ɜe	0,020
!	0,029
(	0,240
ésie	0,032
siliceuse	2,870
phosphorique	0,179
sulfurique	0,037
e	0,030
: alumine	0,090
res combustibles	96,473
	100,000

ɴɢɴ, *Ann. agric.* de Roville, t. VIII, p. 198.)

NT.

	(1)	(2)
se	0,1250	0,2500
ɔhate de potasse	0,0500	0,3200
ıte de —	0,0300	0,0016
te de —	0,0200	traces.
ɔhate terreux	0,0620	0,3450
ɔnate —	0,0100	0,0000
	0,6150	0,0050
e métallique	0,0100	0,0025
	0,0780	0,0759
	1,0000	1,0000

ıille. — (2) Graine.

ɪAUSSURE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXII, 160.)

FROMENT. Paille.

Sulfate de potasse	0,4
Muriate de potasse	3,2
Carbonate de potasse	tr.
Potasse combinée à la silice	13,0
Silice	71,5
Carbonate de chaux	9,6
Phosphate de —	2,3
	100,0

(*Tr. des Essais* de Berthier, t. I, p. 268.)

FROMENT. 1 de paille séché à 110° dont le vide s'est réduit à 0,740.

1 de paille sèche a laissé 0,0697 cendres.

Carbone	48,48	48,38
Hydrogène	5,41	5,21
Oxygène	38,79	39,09
Azote	0,35	0,35
Cendres	6,97	6,97
	100,00	100,00

(BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. I, p. 226.)

FROMENT. Son de froment.

Fécule	22,62
Albumine	1,64
Dextrine	5,28
Gluten	10,84
Matière grasse	2,82
Eau	10,30
Matière fibreuse	43,98
Chlorure potassique	0,23
Sulfate —	0,24
Phosphate magnésique	0,93
Carbonate calcique	0,37
Silice	0,75
Trace de fer et d'alumine	»
	100,00

(FURSTENBERG, *R. sc. et ind.*, t. XXI, p. 457.)

FROMENT malade.

Cire ou résine avec une huile fixe	7,0
Gomme et matière extractive	7,8
Ligneux et charbon	82,7
Sels	2,5
	100,0

(CARTY, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1846, p. 636.)

FROMENT. Poudre anticharbonneuse et végétative pour le chaulage du blé.

Sulfate de cuivre	75
Soufre	9
Fer	16
	100

(FRANÇOIS, *Journ. de Pharm.*, t. IX, p. 7.)

FRUCHTSCHIEFER (concrétion dans le schiste alumineux).

Acide silicique	42,50
Alumine	22,30
Oxyde ferreux	18,00
— manganeux	3,60
Magnésie	3,10
Potasse	trac.
Eau	10,00
	99,50

(KERSTEN, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846.)

FRUGARDITE. Voy. IDOCRASE.

FRUITS.

	(1)	(2)	(3)
Chlorophylle résinoïde	0,27	»	0,03
Sucre	0,63	11,61	17.71
Gomme	4,22	4,85	5,53
Fibre végétale	3,01	1,21	1,26
Albumine végétale	0,41	0,93	0,45
Acide malique	1,07	1,10	0,45
Chaux	0,08	0,06	traces
Eau	90,31	80,24	74,57

(1) Abricots verts. — (2) Abricots mûrs — (3) Prunes vertes.

FRUITS.

	(4)	(5)	(6)
Chlorophylle résinoïde	0,08	0,05	»
Matière colorante	»	indétermin.	
Sucre	24,81	1,12	18,12
Gomme	2,06	6,01	3.23
Fibre végétale	1,11	2,44	1,12
Albumine végétale	0,28	0,21	0,57
Acide malique	0,56	1,75	2,01
Chaux	traces	0,14	0,10
Eau	71,10	88,28	74,85

	(7)	(8)	(9)
Chlorophylle résinoïde	0,04	0,03	»
Matière colorante	»	»	0.10
Sucre	traces	6,64	16.48
Gomme	4,10	4,47	5.12
Fibre végétale	3,61	2,53	1.86
Albumine	0,76	0,34	0,17
Acide malique	2,70	2,03	1.80
Chaux	très	petite	quant.
Eau	89,39	84,49	74,87

(4) Prunes mûres.—(5) Cerises vertes. —(6) Cerises mûres. — (7) Pêches non mûres. — (8) Pêches plus mûres. — (9) Pêches mûres.

(BÉRARD, *T. de Ch.* de Berzelius.)

FUCHSITE. Voy. MICA.

NOMS.	ORIGINE.	FAMILLES.	EN CENT PARTIES DE PLANTES SÈCHES. Poids total des cendres.	Acide sulfurique	Chlore.	Phosphate de chaux.	Chaux.	Magnésie.	Potasse.	Soude.	Sable, silice et oxyde de manganèse.
1. Conferva fracta marina.	Hoffmansgave en Danemark.....	Confervaceæ ..... Confervoideæ.....	indét.	5,51	ind.	ind.	ind.	ind.	ind.	ind.	»
2. Ulva, sp.....	Havane	Confervaceæ ..... Ulvaceæ	id.	3,87	id.	id.	id.	id.	id.	id.	»
3. Caulerpa, sp.....	Vera-Cruz	Confervaceæ ..... Siphoneæ	id.	5,06	id.	id.	id.	id.	id.	id.	»
4. Laminaria latifolia	Hoffsmansgave	Phyceæ..... Halyserideæ.....	13,62	1,45	2,41	1,47	0,95	0,78	2,68	1,66	Silice. 0,08
5. Laminaria digitata	Helgolande.....	Id.....	indét.	5,05	4,77	1,42	1,87	ind.	4,24	5,48	id. 0,11
6. Eklonia buccinalis	Cap de Bonne-Espérance.....	Id.....	14,27	1,89	0,13	0,78	2,76	0,73	2,67	2,39	id. 0.48
7. Padina pavonia	Indes occidentales.....	Id.....	34,75	4,46	ind.	3,93	23,54	ind.	ind.	ind.	Ox. de mang. (?) 8,19
8. Durvilea utilis.....	Chili	Phyceæ..... Fucaceæ	indét.	4,04	3,85	0,91	2,51	0,17	2,46	5,62	» Silice.
9. Fucus vesiculosus.....	Taarbek, côte danoise du Sund....	Id.....	indét.	2,86	0,23	1,05	2,35	1,19	0,98	1,05	» 1,20
10. Id.	Groënland	Id.....	16,22	2,06	2,30	0,49	0,49	1,10	2,64	5,22	»
11. Halydris siliquosa.....	Hoffmansgave	Id.....	15,65	3,44	2,84	ind.	ind.	ind.	ind.	ind.	»
12. Sargassum vulgare	Baie de Campêche.....	Id.....	22,58	3,61	4 28	0,81	4,03	1,09	5,00	5,82	»
13. Sargassum cucciferum..	Océan atlantique.....	Id.....	11,62	2,22	ind.	0,69	5,38	0,68	0,09	0,81	id. 0,19
14. Furcellaria fastigiata ...	Kattegate.....	Florideæ..... Cryptonemeæ	18,92	5,85	id.	0,74	1,08	1,98	3,83	4,44	Oxyde de mangan. 0,04
15. Chondrus crispus	Id.....	Id.....	20,61	8,50	id.	0,15	1,41	2,31	3,57	3,86	»
16. Chondrus plicatus	Hoffsmangave	Id.....	11,23	1,64	1,20	0,80	1,02	0,70	0,76	2,25	Sable. 2,77
17. Iridæa edulis	Hesseloe..... Kattegate	Id.....	9,86	1,28	0,05	1,18	0,52	ind.	1,19	0,86	»
18. Polysiphonia elongata β, denudata.....	Hoffmansgave	Florideæ..... Rhodomeleæ	17,10	4,63	1,34	0,48	0,47	2,32	3,43	2,02	Silice. 0,48
19. Delesseria sanguinea...	Kattegate	Florideæ..... Delesereæ.....	13.17	5,13	ind.	0,49	0.29	0,75	1,73	2,69	Sable et silice. 1,56

(FORCHHAMMER, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 610.)

FUCUS. Cendres.

	(1)	(2)	(3)	(4)	
Potasse	20,66	13,01	9,13	3,98	1
Soude	7,65	9,54	14.33	18.67	
Chaux	10.94	8.36	11.60	14,44	1
Magnésie	6,86	6,12	9,91	10,29	1
Oxyde ferrique	0,57	0,28	0,26	0,30	
Chlorure sodique	26,18	21,15	18,28	16,56	
Iodure sodique	3,34	0,32	0,34	1,18	
Acide sulfurique	12,23	24,06	21,20	18,59	2
— phosphorique	2.36	1,16	1,38	3,89	
Silice	1,44	1,15	1,09	0,38	
Acide carbonique	8,18	1,20	3.74	7,97	
Charbon	0,53	13,89	6,65	3,15	
Quantité de cendres pour 100 du végétal	20,40	16,39	16,19	15,63	1

(1) F. digitatus. — (2) F. vesiculosus. — (3) F. nodosus. — (4) F. serratus. — (5) F. vesiculosus.

(GOEDECHAUS, *R. sc. et ind.*, t. XXIV, p. 79.)

FUCUS. Fucus vesiculosus.

Corps gras résineux	2,0
Matière membraneuse (substance cornée ou fungine)	78,0
Matière mucilagineuse brune rougeâtre, avec de la matière extractive couleur de chair et un peu de sulfate et d'hydrochlorate de soude.	4,0
Sulfate et un peu d'hydrochlorate de soude	3,1
Sulfate de chaux avec beaucoup de sulfate de magnésie et un peu de phosphate de chaux	12,9
Traces de manganèse, de fer, de silice, et d'un acide peut-être particulier.	
	100,0

(JOHN, *Journ. de Schw.*, t. XIII, p. 464.)

FUCUS saccharinus.

1° *Substances solubles.*

Matière sucrée particulière.
— mucilagineuse.
— végéto-animale analogue à l'albumine.
— colorante verte.
Acide oxalique.
— malique, probablement combinés l'un et l'autre avec la potasse.
Sulfate de potasse.
— de soude.
— de magnésie.
Sulfite sulfuré de soude.
Sous-carbonate de potasse.
— de soude.
Hydriodate de potasse.

2° *Matières insolubles.*

Silice.
Sous-phosphate de chaux.
— de magnésie.
Oxyde de fer, probablement combiné à l'acide phosphorique.
Oxalate de chaux.

(GAULTIER DE CLAUBRY, *Ann. de Ch.*, t. 10 p. 109.)

FULMI-COTON.

Carbone	22,3	22,5	23
Eau	25,5	24.8	26
Acide azotique	52.2	52.7	50.
	100,0	100,0	100.

(PÉLIGOT, *C. R.*, t. XXIII.)

FULMINATE D'ARGENT.

$2AgO.C^4Az^2O^8$.

Oxyde d'argent	1451.(
Cyanogène	655.8
Oxygène	200.(
	2307,(

(LIEBIG et GAY-LUSSAC, *Ann. de Ch. et de Ph* t. XXV, p. 302.)

FUMARAMIDE. $C^4H^3AzO^2$.

	Calc.		Tr
Carbone	305,74	42,43	42.3
Hydrogène	37,44	5,19	5.3
Azote	177,04	24.59	24.5
Oxygène	200.00	27.79	27.7
	720,22	100,00	100.0

(HAGEN, *R. sc et ind.*, t. VII, p. 194.)

ATE D'ARGENT.

	(1)	(2)	(3)
....	14,745	305,74	14,529
ne...	0,696	12,48	0,684
.....	15,464	300,00	15,692
arg..	69,095	1451,60	69,095
	100,000	2069,82	100,000

	(4)	(5)
.....	14,77	14,505
ne.....	0,60	0,754
.....	14,49	15,319
argent.....	70,14	69,422
	100,00	100,000

H. DEMARÇAY, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LVI, 2) Calculé. — (4) (5) HAGEN, *R. sc. et ind.*, 95.

ATE DE BARYTE.

	Calc.		Tr.
.....	956,88	60,84	60,45
narique.	615,88	39,16	»
	1572,76	100,00	

ATE DE CHAUX.

	Calc.	
.....	356,01	27,19
narique.....	615,88	47,04
.....	337,41	25,77
	1309,30	100,00

Tr.			
24,77	26,15	25,77	25,57

ATE DE MAGNÉSIE.

	Calc.		Tr.	
	258,35	19,51	»	»
t-				
.	615,88	46,51	»	»
.	449,88	33,98	34,80	34,16
	1324,11	100,00		

ATE DE PLOMB.

plomb.....	1394,50	62,38
narique.....	615,88	27,56
.....	224,94	10,06
	2235,32	100,00

ATE DE STRONTIANE.

	Calc.		Tr.	
e	647,28	40,44	»	»
t-				
.	615,88	38,48	»	»
.	337,41	21,08	19,82	20,66
	1600,57	100,00		

FUMARATE DE ZINC.

	Calc.	
Oxyde de zinc.....	503,22	44,96
Acide fumarique.....	615,88	55,04
	1119,10	100,00

	Tr.		
Oxyde de zinc.....	44,22	44,40	44,78

(RIECKHER, *R. sc. et ind.*, t. XVI, p. 293.)

FUMIER.

FUMIER en masse pâteuse et noirâtre, dit *beurre noir*.

Eau.....	72,20
Carbonate d'ammoniaque, quantité variable, indéterminée.	
Azulmate de potasse contenant un peu d'azulmate d'ammoniaque..	1,15
Matière grasse analogue à la cire unie à l'ammoniaque et à la potasse.....	0,08
Carbonate de potasse.....	0,06
Chlorure de potassium.....	0,21
Pailles converties en tourbe.....	12,40
Matière tourbeuse excessivement divisée, analogue à la précédente.	3,63
Carbonate de chaux.....	3,30
Phosphate de chaux.....	0,45
Sable quartzeux grossier.....	3,00
Matière terreuse indéterminée.....	3,52
Sulfate de potasse, phosphate de potasse.....	tr.
	100,00

(BRACONNOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XII, p. 216.)

FUMIER de bêtes à cornes.

Substances solubles.

Eau.....	75
Albumine.....	5
Mucus.....	
Urée.....	
Bile.....	
Mucilage ou gomme.....	
Matières extractives et sucrées.....	
Sels de potasse, de soude et d'ammoniaque.....	

Substances insolubles.

Matières résineuses et grasses.....	20
Amidon.....	
Sels insolubles de chaux et de magnésie.....	
Fibre végétale.....	

(*T. de Ch* de Dumas, t. VIII, p. 720.)

Fumier de ferme.

	(1)	(2)
Carbone	35,8	7,41
Hydrogène	4,2	0,87
Oxygène	25,8	5,34
Azote	2,0	0,41
Sels et terres	32,2	6,67
Eau	»	79,30
	100,0	100,00

(1) F. desséché à 110°. — (2) F. humide.

(Boussingault, *Écon. rur.*, t. XI, p. 73.)

Voy. **Engrais**.

Fumier de ferme frais.

Eau	64,96
Matières organiques	24,71
Sels inorganiques	10,33
	100,00

Fumier desséché.

Carbone	37,40
Hydrogène	5,27
Oxygène	25,52
Azote	1,76
Cendres	30,05
	100,00

(Th. Richardson, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1846, p. 653.)

Fumier. Litière.

	(1)	(2)
Carbone	48,4	35,8
Hydrogène	5,3	3,9
Oxygène	38,9	28,8
A reporter	92,6	68,5

(1) L. sèche. — (2) L. non desséchée.

Report	92,6	
Azote	0,4	
Sels et terres	7,0	
Eau	»	
	100,0	

(*Écon. rurale*, t. XI, p. 77.)

FUNKITE. Voy. **Pyroxène**.

FURFURINE. $C^{18}H^8O^6$.

	Tr.	
Carbone	62,14	6
Hydrogène	4,21	
Oxygène	33,62	3

(Fownes, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1847.)

FURFUROL. $C^{10}H^4O^4$.

	Tr.		Calc.	
Carbone	62,31	62,38	750	6
Hydrogène	4,29	4,33	50	
Oxygène	33,40	33,39	400	3
			1200	

(Pierson, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. 1 p. 280.)

FUSAIN. Charbon marchand de Par Choisy.

Charbon	
Cendres calcinées	
Matières volatiles	
	1
Equivalent des matières volatiles e charbon	

(Berthier, *Tr. des Essais* de Berthier, t. I, p

FUSCITE. Voy. **Pyrargilite**.

G

GABRONITE. Voy. **Wernérite**.

GADOLINITE. $(YO,FeO,CeO)\,SiO^3$.

Syn. : *Yttrite; itterbite.*

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Silice	24,330	25,5	25,80	24,16	24,25
Yttria	45,330	35,0	45,00	45,93	39,75
Protoxyde de fer	13,590	25,0	16,26	11,34	17,50
Glucine	10,600	»	»	»	alumine. 0,50 glucin
Protoxyde de cérium	4,333	»	16,69	16,90	»
Eau	0,986	10,5	0,60	0,60	0,50
Manganèse oxydé	»	2,0	»	»	»
Chaux	»	2,0	»	»	»
	99,169	100,0	104,35	98,93	99,50

(1) G. par Thomson, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. II, p. 334. — (2) G. d'Itterby en Suède, par Vau *Ann. de Ch.*, t. XXXVI, p. 152. — (3) G. de Timbo, par Berzelius, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. III, (4) G. de Broddho, par le même, *id.* — (5) G. d'Itterby, par Klaproth, *Ann. de Ch.*, t. XLIV, p. 124. d'Ekeberg, *id.*, t. XLIII, p. 278.

	(1)	(2)	(3)	(4)
.	»	0,48	0,28	»
.	25,78	25,42	25,26	25,59
.	9,57	»	»	10,18
.	45,67	50,00	45,53	44,96
n	1,81	7,90	6,08	»
ane	4,75	»	»	6,93
.	12,79	14,44	20,28	12,13
.	0,34	1,30	0,50	0,23
.	»	0,54	0,11	»
.	»	0,57	0,41	»
	100,71	100,65	98,45	100,02

itteraen, par SCHÉERER, *R. sc. et ind.*, (2) (3) G. d'Itterby, par BERLIN, *Rev.* VI, p. 34. — (4) G. de Hitteraen, par *pp. ann.* de Berzelius, 1844.

$C^{28}H^{24}O^{9}$.

	Tr.	Calc.
.....	68,456	68,896
.....	7,506	7,521
.....	24,038	23,583
	100,000	100,000

. *ann.* de Berzelius, 1844.)

elle zincifère ; automolite.

	(1)	(2)	(3)
.....	60,00	57,09	55,14
nc....	24,25	31,80	30,02
.....	9,25	4,55	5,85
.....	4,75	1,22	3,84
.....	1,75	»	»
.....	»	2,22	5,25
.....	»	trac.	»
.....	»	»	trac.
	100,00	96,88	100,10

ahlun (Suède), par EKEBERG, *Ann. de* p. 100. — (2) G. de Franklin, *Tr. de* noy, t. III, p. 684. — (3) G. de Fahlun BICH, *id.*

.....	5,5
épaisse.....	24,5
eumatique.....	30,0
.....	30,5
nique et gaz hydrogène	
.....	9,0
.....	0,5
	100,0

t. de Ch. par Thomson, t. IV, p. 170.)

GAÏAC. Résine de gaïac. $C^{30}H^{25}O^{10}$.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone	67,88	70,555	70,35	70,37
Hydrog.	7,05	6,890	6,80	6,60
Oxygène	25,07	22,575	22,85	23,02
	100,00	100,020	100,00	99,99

(1) URE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIII, p. 384. — (2) (3) (4) JOHNSTON, *Rev. sc. et ind.*, t. XIV, p. 515.

GALADSTITE. Voy. MÉSOTYPE.

GALBANUM.

Résine.....	65,8	66,86
Gomme.....	27,6	19,28
Mucilage végétal.....	1,8	»
Huile volatile.....	3,4	6,34
Eau.....	2,0	
Matières insolubles.....	2,8	7,52
	103,4	100,00

(MEISSNER et PELLETIER, *Tr. de Ch.* de Berzelius.)

GALBANUM. Résine de galbanum. $C^{40}H^{27}O^{7}$.

	Tr.			Calc.
Carbone.	74,15	73,27	74,26	74,67
Hydrog..	8,56	8,40	8,46	8,23
Oxygène:	17,29	18,33	17,28	17,00
	100,00	100,00	100,00	99,90

(JOHNSTON, *R. sc. et ind.*, t. XIV, p. 521.)

GALÉ. Myrica cerifera. Baie.

Cire.....	32
Résine brune rougeâtre, soluble dans l'acide acétique.....	5
Poudre noire.....	15
Matière amylacée.....	47
	99

(DANA, *Journ. de Ph.*, t. LXXXIX, p. 154.)

GALEGA.

Huile volatile.....	0,50
Résine molle d'une saveur brûlante.	4,50
Extractif faiblement astringent.....	9,70
Gomme.....	8,20
Mucilage végétal.....	41,50
Fibre ligneuse.....	21,65
Eau.....	12,30
Perte.....	1.30
	99,65

(BUCHOLZ, *T. de Ch.* de Berzelius.)

GALÈNE. Voy. PLOMB SULFURÉ.

GALIPOT. Voy. TÉRÉBENTHINE.

GALLATE ACIDE D'AMMONIAQUE.

$C^7H^8AzO^9$.

	Calc.		Tr.	
Carbone..	1070,09	47,60	46,28	47,62
Hydrogène	99,83	4,44	4,49	4,38
Azote....	177,04	»	»	»
Oxygène..	900.00	»	»	»
	2246,96			

(LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 22.)

GALLATES DE PLOMB. GALLATE NEUTRE.

$C^7H^5O^9,2PbO$.

Acide gallique.....	36,5	100,00
Oxyde de plomb.....	63,5	173,97
	100,0	

(BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. XCIV, p. 305.)

GALLATE basique. $C^7HO^8,2PbO$.

Acide gallique.....	15,92	100
Oxyde de plomb.....	84,08	528
	100,00	

(BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. XCIV, p. 306.)

GALLATE DE PLOMB blanc.

	Calc.		Tr.
Carbone.....	1070,098	22,190	21,8
Hydrogène....	62,479	1.296	1,6
Oxygène.....	900,000	18.640	18,5
Oxyde de plomb	2789,000	57,874	58,1
	4821,577	100,000	100,0

(LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 23.)

GALLATE DE PLOMB jaune.

	Tr.		Calc.	
Carb..	14,986	14,670	535,048	14,71
Hydr..	0,523	0,551	12,479	0,34
Oxyg..	8,411	8,689	300,000	8,25
Ox. de plomb	76.090	76.090	2789.000	76,70
	100,010	100,010	3636,527	100,00

(LIEBIG, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXVIII, p. 22.)

GALLINACE. Voy. OBSIDIENNE.

GALLIZINITE. Voy. FER TITANÉ. Voy. aussi ZINC SULFATÉ.

GALMÉI. Voy. ZINC CARBONATÉ.

GAMBOGE.

	(1)	(2)
Fécule.....	»	»
Résine.....	75,5	70,2
Arabine.....	18,3	19,6
Eau.....	4,8	4,6
Cérasine.....	0,7	»
Fibres de bois et d'écorce.....	»	5,6
	99,3	100,0

	(4)	(5)
Résine.....	66,8	76,5
Arabine.....	14,0	17,6
Eau.....	3,0	»
Huile de cérasine....	1,2	»
Fibres de bois et d'écorce.....	5,0	5.9
	100,0	100.0

(1) (2) G. de Ceylan, par CHRISTISON, 1836. — (3) G. en gâteaux de Siam. — (4) G. nia cambogio. — (6) G. en bâtons de Siam.

GARANCE. Racine.

Matière colorante rouge.
— fauve.
Ligneux.
Acide végétal.
Matière mucilagineuse.
— végéto-animale.
Gomme.
Sucre.
Matière amère.
Résine odorante.
Matière saline des cendres.

(KUHLMANN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIV

GARANCE.

Matière extractive rouge de la gara
Matière brun rouge, soluble dans alcalis et l'alcool chaud.....
Matière extractive caustique.....
Résine grasse rouge.....
Gomme brun rouge.....
Fibre ligneuse un peu rougeâtre.
Matière soluble seulement dans potasse .....
Sels végétaux de chaux.....
Eau.....
Perte.....

(JOHN.)

analogue à la cire,	
.....	1,0
résineuse.....	3,0
:tive rouge.....	20,0
ive oxydée.....	5,0
.re.....	8,0
.....	43,5
ɜsse et de chaux.....	8,0
fate et muriate de po-	
près.....	2,0
:haux et de magnésie..	7,5
.....	1,5
.....	0.5
	100,0

et ind., t. XXVI, p. 78.)

.res.

ɔotasse.....	0,118
sse.....	0,032
ɔotasse.....	0,037
lasse.....	0,703
:haux.....	0,467
chaux.....	0,082
.....	0,020
.....	0,031
	1,490

. de Ch. et de Ph., t. XXIII, p. 233.)

	(1)	(2)	(3)
....	20,39	18,07	2,73
...	11,04	7,91	20,57
....	24,00	19.84	13,01
....	2,60	2.50	2,53
ıe..	0.82	2,28	2,13
rique	3,65	3,13	13,44
ue..	2,56	1,45	2,28
....	3,27	8,98	»
....	1,14	3,63	13,10
que.	25,83	21,35	11,60
ble.	4,13	11,48	5,93
que.	»	»	10,04
	99,43	100,62	96,36

ce d'Alsace, par KOECHLIN. — (3) Garde, par MAY.

d., t. XXIV, p. 77.)

pre de garance.

....	56,71	56,64	56,71
....	3.53	3,43	3,35
....	39,76	39,93	39,94
	100,00	100,00	100,00

et ind., 2e série, t. XIII, p. 123.)

GAROU, (Daphne mezereum). Baies.

Matière extractive.
Sédiment floconneux.
Mucilage.
Acide malique.
Fibrine.

(WILLERT, *Ann. de Ch.*, t. LXXXV, p. 104.)

GAUDE.

Matière colorante.
Malate de chaux.
Beaucoup d'acide phosphorique uni à des bases indéterminées.

(BRACONNOT, *Ann. de Ch.*, t. LXX, p. 263.)

GAULTHÉRATE D'AMMONIAQUE BINITRIQUE. $C^{16}H^{3}Az^{2}O^{13}$, AzH^{3}, HO.

		Tr.	
Carbone.....	36,92	37,02	»
Hydrogène.....	3,41	3,53	»
Azote.....	»	»	16,02

	Calc.	
Carbone.....	1200,0	37,07
Hydrogène.....	112,5	3,47
Azote.....	525,0	16,21
Oxygène.....	1400,0	43,25
	3237,5	100,00

(CAHOURS.)

GAULTHÉRATE D'ARGENT BINITRIQUE. $C^{16}H^{3}AgAz^{2}O^{14}$.

	Tr.		Calc.	
Carbone..	27,15	»	1200.0	27,50
Hydrog..	1,37	»	62,5	1,43
Azote...	»	»	350,0	8,02
Oxygène.	»	»	1400,0	32,11
Argent..	»	31,24	1350,0	30,94
			4362,5	100,00

(CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. XXV, p. 10.)

GAULTHERYLÈNE. $C^{10}H^{8}$.

	(a)	(b)	(c)	(d)
Carbone....	87,7	87,8	88,0	88,23
Hydrogène..	12,3	12,2	12,2	11,77
	100,0	100,0	100,2	100,00

(a) CAHOURS, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. X, p. 359 — (b) (c) WINKLER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846. — (d) Calculé.

Voy. SALICYLATE DE MÉTHYLÈNE.

GAY-LUSSITE.

$NaO, CO^2 + CaO, CO^2 + 5HO.$

	(1)	(2)	(3)
Carbonate de soude.	33,96	0,456	34,5
— de chaux.	34,39	0,444	33,6
Eau	32,20	0,402	30,4
Acide carbonique	1,45	»	»
Argile	1,00	0,020	1,5
	100,00	1,322	100,0

	(4)	(5)	(6)
Carbonate de soude.	35,0	667,3	35,8
— de chaux.	34,1	632,5	34,0
Eau	30,9	562,4	30,2
	100,0	1862,2	100,0

(1) G. de Lagunilla, par BOUSSINGAULT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXXI, p. 274. — (2) (3) (4) (5) (6) *Id.*, 3e série, t. VII, p. 188.

GAZ DE HAUT FOURNEAU de Clerval.

Acide carbonique	12,88	12,59
Oxyde de carbone	23,51	25,24
Hydrogène	5,82	6,55
Azote	57,79	55,62
	100,00	100,00

(EBELMEN, *R. sc. et ind.*, t. X, p. 412.)

GAZ pris au bas de la cuve ou au sommet des étalages.

Oxyde de carbone	3
Hydrogène	[illegible]
Azote	6
	10

GAZ pris au bas des étalages.

Acide carbonique	[illegible]
Oxyde de carbone	4
Hydrogène	[illegible]
Azote	5
	10

GAZ pris sous la tympe, un peu au-dessus la tuyère.

Oxyde de carbone	5
Hydrogène	
Azote	[illegible]
	1

(EBELMEN, *C. R.*, t. XIV.)

GAZ recueillis à différentes profondeurs.

	PROFONDEUR EN PIEDS.					
	1	2	3	5	7	9
Azote	60,78	60,07	64,63	60,94	62,30	59.93
Oxyde carbonique	26,29	25,34	27,94	32,59	32,23	28.57
Acide carbonique	8,74	11,17	3,32	3,49	4,67	7.56
Hydrogène	1,96	1,41	2,30	2,32	0,38	1,40
Carbure d'hydrogène.	2,23	2,01	1,81	0,66	0,42	2,54
	100,00	100,00	100,00	100,00	100,00	100,00

(BUNSEN, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1841.)

GAZ recueillis à la partie supérieure du fourneau.

	(1)	(2)	(3)
Azote	68,13	66,31	66,91
Acide carbonique	11,81	10,62	10,67
Acide sulfureux	1,55	1,07	0,87
Hydrogène carboné	2,63	2,81	3,49
Oxyde carbonique	13,62	19,19	18.03
Hydrogène	1,98	»	»
	100,00	100,00	100,00

GAZ recueillis à la partie inférieure du fourneau.

Azote	70,52	68,99	66,74
Acide carbonique	21,03	23,42	18,30
Acide sulfureux	1,04	1,12	0,18
Hydrogène carboné	1,47	5,86	2,07
Oxyde carbonique	2,79	0,61	5.52
Hydrogène	3,14	»	6,89
	100,00	100,00	100,00

(1) Coke et air chaud. — (2) Coke 1/5 de charbon de bois et air chaud. — (3) Charbon de bois et air froid. (4) Charbon de bois et air froid.

(BUNSEN, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1842.)

	PROFONDEUR EN PIEDS AU-DESSOUS DU SOMMET.								
	5	8	11	14	17	20	23	24	34
e.....	55,35	54,77	52,57	50,95	55,49	60,46	58,28	56,75	58,05
e carbonique...	7,77	9,42	9,41	9,10	12,43	10,83	8,19	10,08	»
de de carbone...	25,97	20,24	23,16	19,32	18,77	19,43	29,97	25,10	37,43
rog. protocarboné	3,75	8,23	4,57	6,64	4,31	4,40	1,64	2,33	»
rogène.....	6,73	6,49	9,33	12,42	7,62	4,83	4,92	5,65	3,18
oléfiant.....	0,43	0,85	0,95	1,57	1,38	»	»	»	»
rogène.....	»	»	»	»	»	»	trac.	trac.	1,34

SEN et PLAYFAIR, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1848, p. 78.)

de hauts fourneaux de Norvége.

	NOMBRE DE PIEDS AU-DESSUS DU MOULE.					
	23	20,5	18	15,5	13	10
ogène.....	64,43	62,65	63,20	64,28	66,12	64,97
e carbonique.....	22,20	18,21	12,45	4,27	8,50	5,69
de carbonique.....	8,04	15,33	18,57	29,17	20,28	26,38
rogène carboné CH^2.....	3,87	1,28	1,27	1,23	1,18	»
rogène.....	1,46	2,53	4,51	1,05	3,92	2,96
	100,00	100,00	100,00	100,00	100,00	100,00
combustibles.....	13,37	19,14	24,35	31,46	25,38	29,34
gène employé.....	12,48	11,50	14,09	17,58	14,47	14,68

TÉRER et LANGEBECK, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1845.)

; **D'ÉCLAIRAGE**. Gaz de houille qui mente la ville de Newcastle sur Tyne.

oléfiant.....	10,19	9,25
lrogène carboné.....	31,35	36,05
lrogène.....	28,80	30,17
de de carbone.....	16,28	11,42
te.....	13,35	14,01
le carbonique.....	trac.	trac.
atmosphérique.....	0,48	0,50
eur de naphte.....	trac.	trac.
moniaque.....	trac.	trac.
	100,45	101,40

GAZ.

	(1)	(2)
Hydrogène protocarboné.....	94,2	82,5
Azote.....	4,5	16,5
Oxygène.....	1,3	1,0
	100,0	100,0

(1) Gaz des mines de Gateshead, à Newcastle. — (2) Gaz de la mine de Killingworth.

(GRAHAM, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 155.)

Gaz. Composition de divers gaz d'éclairage purifiés, par **Henry**, de Manchester.

GAZ D'ÉCLAIRAGE.	DENSITÉS des gaz purs.	100 VOLUMES DE GAZ contiennent, consommant, oxygène.	produisant, acide carbonique.	Hydrogène percarboné et vapeurs d'huiles.	Hydrogène protocarboné.	Oxyde de carbone.	Hydrogène.	Azote.
Gaz obtenu en faisant tomber de l'huile goutte à goutte dans un tube de fer chaud et rempli de fragments de creusets	0,464	118	61	6	28,2	14,1	15,1	6,[illegible]
Le même gaz	0,590	178	100	19	32,4	12,2	32,4	4
Gaz obtenu comme ci-dessus, à une température à peine suffisante pour opérer la décomposition de l'huile	0.758	220	130	22,5	50.3	15,5	7,7	4
Gaz obtenu en grand de la distillation d'huile de morue	0.906	260	158	38	46.5	9,5	3,0	3
Gaz de la houille *Caunecoal* — obtenu dans la 1re heure de distillation	0,650	217	128	13	82,5	3,2	0,0	1,3
	0,620	194	106	12	72	1,9	8,8	5,3
	0,630	196	108	12	58	12,3	16	1,7
— obtenu au commencement de la 6e heure	0,500	166	93	7	56	11	21,3	4.7
— obtenu après 10 heures de feu	0,345	78	30	0	20	10	60	10

(*Tr. de Ch.* de Dumas, t. I, p. 664.)

GAZ EXPLOSIF des mines de charbon de terre des environs de Newcastle.

	Pesanteurs spécifiques observées.	Pesanteurs spécifiques calculées.	Gaz des marais.	Air.	Azote.	car
Houillère de Walsend	0,6024	0,5991	91,0	9,0	»	
— de Burraton	0,6000	0.5903	93,0	7,0	»	
— de Killingworth	0,6196	0,6236	85,0	8.0	7,0	
— —	0,8226	0,8325	37,0	46,5	18.5	
— de Peucher	0,9660	0,9662	7,0	82,0	11.0	
— de Pittington	0,8660	0,8755	28,0	67,5	4,5	
— de Hulton	0,7470	0,7677	50,0	6,0	44,0	
— —	0,7800	0,7724	50,0	23,0	27.0	
— de Darrow	0.6381	0,6410	81.5	18,5	»	
— —	0,6207	0,6079	89,0	11,0	»	
— de Willington	0,7278	0,71.5	68,0	28,7	»	

(Turner, *Philos. Mag.*, janvier 1839.)

GAZ INTESTINAUX. Gaz de l'homme sain, quelques heures après le supplice, et un repas, sur trois sujets différents.

		Hydrogène carboné.	Oxygène.	Acide carbonique.	Hydrogène pur.
1°	dans l'estomac	»	14,0	14,00	3,55
	intestin grêle	»	»	24,39	55.53
	gros intestin	5,47 tr de sulfuré.	»	43,50	»
2°	intestin grêle	»	»	40,00	51,45
	gros intestin	»	»	70,00	11,60
3°	intestin grêle	»	»	25,00	8,40
	cœcum	12,50	»	12,50	7,50
	rectum	11,18	»	12,86	»

(Magendie, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. II, p. 291.)

s dans le corps d'un éléphant mort
um d'histoire naturelle.

omen :

.....	45
bonique.....	55
ne sulfuré..... }	très-peu.
nimale très-fétide..... }	
	100

stin :

bonique.....	75
e carboné.....	25
sulfuré.....	tr.
	100

, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VI, p. 397.)

vache empansée.

carbonique, ou air.....	5,0
e carboné.....	15,0
sulfuré.....	80,0
	100,0

et FRÉMY, *Bulletin de Pharm.*, t. I,

FIANT.
BURE D'HYDROGÈNE.

N VOLCAN de limon, à Taman
méridionale).

nt.....	13,76
ydrique au minimum,....	79,16
bonique.....	5,08
hérique.....	2,00
	100,00

sc. et ind., t. VII, p. 71.)

.....	20,22
.....	4,29
de fer.....	10,44
.....	1,60
.....	0,19
.....	2,04
	38,78

Tr. de Min. par Dufrénoy, t. III, p. 521.)

GEHLÉNITE.

$(Al^2O^3,Fe^2O^3)SiO^3+2(CaO,FeO,MgO)SiO^3$.

	(a)	(b)	(c)
Magnésie.....	»	2,99	1,41
Silice.....	29,64	30,47	29,25
Alumine.....	24,80	17,79	19,00
Chaux.....	33,30	36,97	36,55
Oxyde de fer.....	6,56	7,30	7,25
Eau.....	3,30	3,62	5,55
	97,57	99,14	99,01

	(d)	(e)	(f)
Magnésie.....	1,70	»	3,40
Soude.....	0,26	»	»
Silice.....	24,00	29,132	31,09
Alumine.....	15,25	25,480	21,40
Chaux.....	29,35	37,380	37,40
Oxyde de fer....	4,60	4,350	4,40
Eau.....	1,48	4,540	2,00
	76,34	100,882	99,69

(a) FUCHS, *Ann. des Mines*, t. III, p. 7. — (b) (c) KUHN, *R. sc. et ind.*, t. XXVII, p. 325. — (d) DAMOUR, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. X, p. 67. — (e) THOMSON, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 308. — (f) KOBELL, *id.*

GÉINE. Voy. ACIDE ULMIQUE.

GÉLATINE. $C^{15}H^{10}Az^2O^5$.

Vapeur de carbone.....	1000	volumes.
Azote.....	152	—
Hydrogène.....	939	—
Oxygène.....	244	—

En poids.

	(1)	(2)
Carbone.....	47,88	53,89
Oxygène.....	27,21	22,61
Hydrogène.....	7,91	7,00
Azote.....	17,00	15,50
Soufre.....	»	1,00
	100,00	100,00

(1) THÉNARD et GAY-LUSSAC, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. V, p. 294. — (2) MULDER, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1849, p. 528.

GÉLATINE. Tendons.

Carbone	49,563	50,960	50,774	50,777
Hydrog.	7,148	7,188	7,152	»
Azote..	18,470	18,320	18,320	»
Oxygène	24,819	23,532	23,754	»
	100,000	100,000	100,000	

(SCHERER, *R. sc. et ind.*, t. VIII, p. 34.)

Gélatine. Tissus qui produisent de la colle.

$C^{36}H^{58}Az^{18}O^{36}$.

	(1)	(2)	(3)
Carbone	50,774	50,557	50,995
Hydrogène	7,152	6,903	7,075
Nitrogène	18,320	18,790	18,723
Oxygène	23,754	23,750	23,207
	100,000	100,000	100,000

	(4)	(5)
Carbone	50,048	50,207
Hydrogène	6,477	7,004
Nitrogène	18,350	18,170
Oxygène	25,125	24,622
	100,000	100,000

(1) Tendon d'un pied de veau. — (2) Colle de poisson non bouillie. — (3) Sclérotique. — (4) Colle de Mulder. — (5) Calculé.

(Mulder, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1843.)

Gélatine. $C^{12}H^{16}Az^{2}O^{5}$.

	(1)	(2)	(3)
Carbone	49,423	50,119	49,942
Hydrogène	6,477	6,644	6,382
Nitrogène	18,350	18,313	18,104
Oxygène	25,750	24,907	25,570
	100,000	99,983	99,998

(1) Gélatine de corne de cerf. — (2) Gélatine de poisson. — (3) Calculé.

(Mulder, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1844.)

Gélatine. Vessie de l'acipenser huro.

Osmazôme	16,0
Gélatine	70,0
Membrane insoluble dans l'eau bouillante	2,5
Acide libre, peut-être l'acide lactique avec des sels à base de potasse et de soude et un peu de phosphate de chaux	4,0
Eau	7,5
	100,0

(John, *Écrits ch.*, t. VI, p. 121.)

Gélatine. Colle de poisson.

Carbone	49,50	49,56	»
Hydrogène	6,56	6,54	»
Azote	17,36	17,36	16
Oxygène	26,58	26,54	21
	100,00	100,00	

(Van Goudoever, *R. sc. et ind.*, t. XIII, p. 380.)

Gélatine.

Carbone	50,557
Hydrogène	6,903
Azote	18,790
Oxygène	23,750
	100,000

(Scherer, *R. sc. et ind.*, t. VIII, p. 33.)

Gélatine. Colle de la soie.

Carbone	
Hydrogène	
Azote	
Oxygène	

(Mulder, *T. de Ch.* de Berzelius.)

GÉLATINE VÉGÉTALE.

$C^{200}H^{155}Az^{25}O^{50}S$.

	Tr.	
Carbone	54,93	54,75
Hydrogène	7,14	6,99
Nitrogène	15,71	15,71
Oxygène	21,68	21,93
Soufre	0,57	0,62
	100,00	100,00

(Mulder, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846.)

GÉNESTROLLE. Plante verte.

Eau	5
Substances solubles dans l'eau bouillante	4
Substances solubles dans une lessive alcaline caustique	4
Cire, résine, chlorophylle	1
Fibre végétale	4
	100

Cendres.

Potasse	0
Soude	0
Chaux	0
Magnésie	0
Alumine	0
Silice avec un peu de charbon	0
Oxyde de fer	0
— de manganèse	0
Chlore	0
Acide sulfurique	0
— phosphorique	0
	1

(Sprengel, *Ann. agr.* de Reville, t. VIII, p. 30

:T VELU. Feuillages et tiges récoltés
eptembre.

.....	54,000
ances solubles dans l'eau bouil-te.....	9,000
ances solubles dans une les-› alcaline caustique.....	15,483
résine et chlorophylle.....	3,680
e végétale.....	17,837
	100,000

s.

ie.....	0,130
.....	0,059
.....	0,298
sie.....	0,148
ne.....	0,024
.....	0,268
› de fer.....	0,020
de manganèse.....	0,022
.....	0,035
sulfurique.....	0,075
phosphorique.....	0,062
	1,144

GEL, *Ann. agr.* de Roville, t. VIII, p. 239.)

VRIER (juniperus). Ce bois a donné
distillation :

pyroligneux.....	45,80
empyreumatique.....	10,73
on.....	22,70
.....	20,77
	100,00

, *Tr. des Essais* de Berthier, t. I, p. 243.)

:VRE. Baies du genévrier.

volatile.....	1,0
.....	4,0
.....	10,0
avec de l'acétate et du malate haux.....	33,8
e avec des sels végétaux.....	7,0
igneuse.....	35,0
.....	12,9
.....	3,7
	107,4

SDORF, *Manuel pour les Ch.*, 1822.)

:ANE.

avec un peu d'huile volatile.
›e amer.
e brune.
igneuse.
›ase de chaux probablement du phos-
e.

', *Nouv. Journ.* de Trommsdorf, t. III, p. 281.)

GENTIANINE.

	Tr.			Calc.
Carbone.	65,05	65,09	65,04	65,11
Hydrog..	4,15	4,24	4,10	3,87
Oxygène.	30,80	30,67	30,86	31,02
	100,00	100,00	100,00	100,00

(BAUMERT, *R. sc. et ind.*, 2e série, t. XIV, p. 410.)

GÉOKRONITE. $Pb^5(Sb^3,As^3.)$

	(1)	(2)
Plomb.....	66,452	66,545
Cuivre.....	1,514	1,153
Fer.....	0,417	1,735
Zinc.....	0,111	»
Antimoine.....	9,576	9,686
Arsenic.....	4,695	4,723
Soufre.....	16,262	17,324
	99,027	101,166

(1) G. de la mine d'argent de Scala (Dalécarlie), par H. ROSE, *R. sc. et ind.*, t. VII, p. 39. — (2) G. du val de Castelle (Toscane), *Rapp. ann.* de Berzelius, 1847.

GÉRANIUM. Suc filtré.

Quantité remarquable de malate acide de chaux.
Un peu de malate acide de magnésie.
Beaucoup de tartrate de chaux.
Beaucoup de phosphate de chaux et de magnésie.
Tannin.
Acide gallique.
Apothème.
Tannate de chaux.
Matière extractiforme, insoluble dans l'alcool, d'une saveur de viande rôtie.
Malate de potasse.
Chlorure de potassium.

(BRACONNOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LI, p. 335.)

GESSE (lathyrus tuberosus). 500 grammes de tubercules contiennent :

Eau.....	327,98
Amidon.....	84,00
Sucre cristallisé identique à celui de canne.....	30,00
Fibre ligneuse.....	25,20
Matière animalisée.....	15,00
Albumine.....	14,00
Oxalate de chaux.....	1,80
Huile rance..... / Matière analogue à l'adipocire...	0,90
Phosphate de chaux.....	0,50
Sulfate de potasse.....	0,22
A reporter...	499,60

Report...	499,60
Malate de potasse	0,20
Phosphate de potasse	0,10
Muriate de potasse	0,10
Principe odorant	»
	500,00

(Braconnot, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. VII, p. 250.)

Gesse. 100 parties en poids, recueillies pendant la floraison, contiennent :

Eau	68,000
Substances solubles dans l'eau	4,467
Substances solubles dans une lessive alcaline caustique	19,295
Cire, résine et chlorophylle	0,946
Fibre végétale	7,292
	100,000

Gesse. 100 parties en poids de cette plante à l'état vert (32 parties à l'état sec) réduites en cendres contiennent :

Potasse	0,315
Soude	0,025
Chaux	0,707
Magnésie	0,097
Alumine	0,007
Oxyde de fer	0,014
Silice	0,032
Acide sulfurique	0,027
— phosphorique	0,246
Chlore	0,038
	1,508

(Sprengel, *Ann. agr.* de Roville, t. VIII, p. 269.)

GEYSERIT gris jaunâtre calciné.

Silice	98,0
Alumine	1,5
Oxyde ferrique	0,5
	100,0

(Schaffgotsch, *Ann.* de Pogg, 1846.)

Voy. Quartz.

GIBSITE. Al^2O^3+HO.

Syn. *Alumine hydratée.*

	(1)	(2)	(3)
Silice	»	8,73	»
Alumine	52,00	54,94	64,8
Eau	20,40	33,60	34,7
Peroxyde de fer	27,60	3,93	»
Oxyde de chrôme	trac.	»	»
	100,00	101,17	99,5

(1) G. par Berthier, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. II, p. 346. — (2) G. par Thomson, *id.* — (3) G. de Richemont, par Torrey, *Ann. des Mines*, t. IX, 1824, p. 403.

GIESECKITE.

Silice	
Alumine	
Potasse	
Magnésie	
Oxyde de fer	
Oxyde de manganèse	

(*Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 397.)

GIGANTOLITE.

	(1)	(2)
Silice	46,25	42,59
Alumine	25,10	26,78
Oxyde de fer	15,60	14,21
Magnésie	3,80	2,72
Oxyde de mangan.	0,89	1,07
Potasse	2,70	»
Soude	1,20	»
Eau	6,00	5,70
	101,54	

(1) G. par Nordenskiold, *Tr. de M.* de D t. III, p. 396. — (2) G. par le carbonate d par Marignac, *Annuaire* de Millon et Reis p. 177. — (3) G. par l'acide fluorique, par l *id.*

GILBERTITE.

	(1)
Silice	47,960
Alumine	32,646
Magnésie	1,600
Chaux	»
Protoxyde de fer	5,176
Soude	9,232
Eau	4,000
	100,584

(1) G. par Thomson. — (2) G. de Saint-Au Lehunt.

(*Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 247.)

GILLINGITE. Voy. Fer oxydulé

GINGEMBRE. (Amomum zingiber.)

Résine molle, âcre, aromatique	
Extrait soluble dans l'alcool anhydre	
Extrait acidule, âcre, insoluble dans l'alcool anhydre	
Gomme	
Amidon analogue au mucilage végétal	
Mucilage végétal	
Apothème soluble dans la potasse	
Ligneux	
Eau	
(Excès)	

(Buchholz.)

:RTITE. Voy. MAGNÉSIE CARBO-E.

ɔOL. Voy. OPALE.

'LE. Voy. CLOUS DE GIROFLE.

ɔNDINE.

'O³,SiO³+(CaO,KO)³SiO³+9HO.

: *Abrazite ; zéagonite ; phillipsite de iarmotome de Marbourg.*

	(1)	(2)	(3)	(4)
....	48,51	41,4	42,84	35,88
ne..	21,76	2,5	26,04	27,23
....	6,26	48,6	7,70	13,12
sie..	»	1,5	»	»
yde er..	0,99	2,5	»	»
e...	6,33	»	5,76	2,85
....	17,03	»	17,66	21,10
	100,88	96,5	100,00	100,18

	(5)	(6)	(7)
.....	43,95	42,87	43,64
ne.	24,34	25,00	24,39
.....	5,31	7,97	6,92
e.....	11,09	9,20	10,35
.....	15,31	15,44	15,05
	100,00	100,48	100,35

iarmotome de Marbourg, par GMELIN. — (2) ite de Capo-di-Love, par CARPI. — (3) *Id*, par .. — (4) Gismondine du Vésuve, par MARIGNAC. Phillipsite opaque, par le même. — (6) (7) :, par le même.

Min. par Dufrénoy, t. III, p. 446.)

DS. Glands privés de leur coque.

ɔn.....	20,28
ı.....	18,00
ı.....	2,86
.....	7,15
tif et d'eau, y compris la perte	51,71
	100,00

ɔES, *T. de Ch.* de Berzelius, t. III, p. 183.)

. Cendres des glands du chêne, pri-.e leur enveloppe corticale.

e.....	51,73
.....	3,92
sie.....	4,45
re de sodium.....	0,78
hate de peroxyde de fer.....	2,09
ɔ de chaux.....	3,79
phosphorique.....	12,50
silicique.....	0,77
carbonique.....	14,26
ɔn.....	4,28
	98,57

ɔHMIDT, *R. sc. et ind.*, 2e série, t. III, p. 23.)

GLANDS.

Eau.....	31,80
Amidon.....	36,94
Lignine.....	1,90
Légumine combinée avec le tannin..	15,82
Matière extractiforme.....	5,00
Sucre incristallisable.....	7,00
Sucre de lait, quantité indéterminée	»
Potasse.....	0,38
Sulfate de potasse.....	0,19
Chlorure de potassium.....	0,01
Phosphate de potasse.....	0,05
— de chaux.....	0,27
Silice et oxyde de fer.....	trac.
Huile fixe.....	3,27
Acide citrique, quantité indétermin..	»
	102,63

(BRACONNOT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXVII, p. 399.)

GLAUBÉRITE. NaO,SO³+CaO,SO³.

Syn. : *Brongnartine ; polyalithe de Vic.*

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	0,10	»	»
Sulfate de chaux...	45,43	45,00	52,2
— de soude...	»	44,60	21,6
— de magnésie	20,59	»	2,5
— de potasse..	28,10	»	»
Muriate de soude..	0,11	0,64	18,9
Argile et oxyde de fer	0,33	0,30	5,0
Perte par calcination	5,24	0,10	»
	99,90	90,64	100,2

	(4)	(5)	(6)
Sulfate de chaux....	40,0	40,0	49,00
— de soude....	37,6	29,4	51,00
— de magnésie.	0,5	17,6	»
Muriate de soude...	15,4	0,7	»
Argile et oxyde de fer	4,5	4,3	»
Perte par calcination	2,0	8,0	»
	100,0	100,0	100,0

(1) G. par RAMMELSBERG, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847, p. 275. — (2) G. rouge amorphe, par BERTHIER, *Ann. des Mines*, t. X, p. 261. — (3) (4) G. rouge cristallisé, par le même, *id.* — (5) G. gris, par le même, *id.* — (6) G. de Villa Rubia (Espagne), par BRONGNIART, *Ann. de Ch.*, t. LXVII, p. 171.

GLAUBÉRITE de Taracapa (Pérou).

Acide sulfurique.....	57,22
Soude.....	21,32
Chaux.....	20,68
Fer.....	0,44

(TESCHEMACHER, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1846, p. 329.)

GLAUCÈNE. C^4Az^3H.

Carbone	35,85
Hydrogène	1,49
Azote	66,66

(Voeckel, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846.)

GLAUCOLITE.

Silice	50,583	54,58
Alumine	27,600	29,77
Chaux	10,266	11,08
Magnésie	3,733	»
Potasse	1,266	1,37
Soude	0,866	»
Perte au feu	1,733	»
	96,047	100,00

(Bergmann, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 310.)

GLAUCOMÉLANATE DE POTASSE.

$C^{12}H^3O^6,KO$.

	Tr.		Calc.
Carbone	41,72	40,96	42,54
Hydrogène	1,29	0,98	1,18
Oxygène	30,16	29,38	28,40
Potasse	26,83	28,68	27,88
	100,00	100,00	100,00

(Wöhler et Merklein, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1847.)

GLAUCOPHANE de l'île de Syra.

Acide silicique	56,49
Alumine	12,23
Oxyde ferreux	10,91
Oxyde manganeux	0,50
Magnésie	7,97
Chaux	2,25
Soude (trace de potasse)	9,28
	99,63

(Schnedermann, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1847.)

GLIMMER. Voy. Mica.

GLIMMER CUIVRIQUE. Voy. Érinite.

GLOTTALITE.

Silice	37,02
Alumine	16,31
Peroxyde de fer	0,50
Chaux	23,93
Eau	21,25
	99,01

(Thomson, *Tr. de Min.* par Dufrénoy, t. III, p. 452.)

GLUCINE. G^2O^3.

Glucinium	662,52	68,83
Oxygène	300,00	31,17
	962,52	100,00

Ou bien GO.

Glucinium	220,98
Oxygène	100,00
	320,98

Glucine.

Glucinium	36,742
Oxygène	63,258
	100,000

(Awdejew, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1844.)

GLUCINIUM. G.

Équivalent en supposant pour la glucine la formule GO 220,98.

Équivalent en admettant G^2O^3 331,26.

GLUCOSE. Voy. Sucre de raisin.

GLUTEN.

Le gluten brut renferme quatre principes immédiats : fibrine végétale, caséine, glutine, matière butyreuse.

Gluten.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Carbone	56,38	56,15	53,05	54,0
Hydrogène	7,87	8,06	7,17	7,5
Azote	15,83	15,83	15,94	14,6
Oxyg. et soufre	19,92	19,96	23,84	23,9
	100,00	100,00	100,00	100,0

	(5)	(6)	(7)
Carbone	53,5	55,7	53,22
Hydrogène	7,6	7,8	7,42
Azote	14,4	14,5	15,98
Oxygène et soufre	24,5	22,0	24,38
	100,0	100,0	100,00

(1) (2) Gluten de seigle, par Heldt, *Rapp.* de Berzelius, 1845. — (3) Glutine par Dumas et Cahours, *C. R.*, t. XV. — (4) (5) Boussingault, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXIII, p. 229. — (6) Marcet, *id.*, t. XXXVI, p. 33. — (7) Jones, *Rev. sc. et ind.*, t. XXI, p. 458.

GLYCÉRINE. $C^6H^7O^5HO$.

Syn. : *hydrate d'oxyde de glycéryle ; principe doux des huiles.*

	(a)	(b)	(c)
Carbone	39,44	39,31	40,07
Hydrogène	8,73	8,80	8,92
Oxygène	51,83	51,89	51,01
	100,00	100,00	100,00

(a) (b) Pelouze, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. LXII, p. 21. — (c) Chevreul, *Tr. de Ch.* de Berzelius.

	(d)	(e)
)....	458,64	39,59
ène....	99,84	8,61
e....	600,00	51,80
	1158,48	100,00

:) Calculé.

RYLE. C^6H^7. Radical hypothé-

)....	458,61
ène....	87,35
	545,96

:h. *org.* de Liebig, t. I, p. 399.

NITE. Voy. HYDROLITE.

ı de Bucton.

....	69,71
)....	13,59
errique....	7,77
....	0,23
e....	2,65
....	3,79
....	0,46
....	2,30
	100,50

AMMER, *R. sc. et ind.*, 2e série, t. XII,

e Gratz.

....	62,59
....	2,09
erreux....	3,48
....	22,76
e....	0,43
....	1,16
....	2,02
....	3,37
lfurique....	1,78
	99,68

UER, *R. sc. et ind.*, 2e série, t. XII, p. 65.)

NITE. Voy. PÉRIDOT.

:TE. Voy. FER OXYDÉ HYDRATÉ.

:.

rine....	40,0
soluble dans l'éther....	30,0
e et fibrine....	28,0
te de chaux....	0,5
	98,5

), *Annuaire* de Millon et Reiset, 1847,

GOMMATE DE PLOMB.

Gomme....	61,75	100,000
Oxyde de plomb....	38,25	62,105
	100,00	

(BERZELIUS, *Ann. de Ch.*, t. XCV, p. 77.)

GOMMES. 3 classes : ARABINE, BASSORINE, CÉRASINE. Voy. ces mots.

GOMME ADRAGANTE.

	(1)	(2)	(3)
Carbone....	44,80	43,01	35,79
Hydrogène....	5,30	6,33	7,11
Oxygène....	49,90	50,66	57,10
	100,00	100,00	100,00

	(4)	(5)
Eau....	12,10	18,71
Cendres....	11,50	4,27
Arabine....	76,40	»
Bassorine et amidon soluble	»	77,02
	100,00	100,00

(1) (2) (4) MULDER, *Rép. de Ch.*, 2e série, t. I, p. 153. — (3) (5) GUÉRIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIX, p. 173.

GOMME ARABIQUE.

	(1)	(2)	(3)
Carbone....	35,13	41,906	36,3
Hydrogène....	6,08	6,788	63,7
Oxygène....	55,79	51,306	
Azote....	3,00	»	»
	100,00	100,000	100,0

	(4)	(5)	(6)
Carbone....	41,4	23,08	63,84
Hydrogène....	58,6	11,54	8,06
Oxygène....		65,38	28,10
	100,0	100,00	100,00

(1) URE, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIII, p. 384. — (2) BERZELIUS, *id.*, t. XCV, p. 79. — (3)(4) PROUT, *id.*, t. XXXVI, p. 374. — (5) FOURCROY, *id.*, t. XLIX, p. 249. — (6) Gomme d'olivier, par PELLETIER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLI, p. 197.

GOMME ARABIQUE.

	(1)	(2)	(3)
Eau....	21,89	17,60	16,10
Cendres....	5,60	3,00	2,80
Arabine....	11,20	79,40	81,10
Bassorine....	61,31	»	»
	100,00	100,00	100,00

(1) (2) G. de Bassora, par GUÉRIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIX, p. 263. — (3) G. du Sénégal, par le même, *id.*

GOMME ARABIQUE. Cendres.

Carbonate de potasse.
— de chaux.
Phosphate de chaux (très-peu).
Chlorure de potassium.
Oxyde de fer.
Alumine.
Silice.
Magnésie.

GOMME DU PAYS.

	(1)	(2)
Gomme soluble	12,50	20,0
Bassorine	87,50	80,0
	100,00	100,0

(1) Prune de mirabelle, par JOHN, *Journ.* de Schw., t. VI, p. 377. — (2) Tronc de prunier, par le même, *id.*

GOMME du cerisier.

Eau	10,0
Cendres	1,0
Arabine	54,1
Cérasine	34,9
	100,0

(GUÉRIN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XLIX, p. 277.)

GOMME AMMONIAQUE.

	(a)	(b)
Bassorine	»	1,6
Gomme	18,4	22,4
Résine	70,0	72,0
Matière glutiniforme	4,4	»
Eau	6,0	»
Perte	1,2 huile et perte	4,0
Matière extractive	»	»
	100,0	100,0

(a) BRACONNOT, *Ann. de Ch.*, t. LXVIII, p. 77. — (b) BUCHOLZ, *Ch. org.* de Gmelin, p. 349.)

Voy. RÉSINE AMMONIAQUE.

GOMMES-RÉSINES. Voy. RÉSINES.

GOMME-GUTTE.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Résine	72,2	64,8	70,2	75,5	89,00
Gomme	23,0	20,2	19,6	19,0	10,50
Fécule	»	5,6	»	»	»
Fibrine	»	5,3	5,6	»	»
Eau	4,8	4,1	4,6	4,8	»
Impuretés	»	»	»	»	0,50
	100,0	100,0	100,0	99,3	100,00

(1) G. de Siam en bâton, par CHRISTIAN, *Tr. de Ch.* de Berzelius.—(2) G. en pains, par le même, *id.* (3) (4) G. de Ceylan, par le même, *id.* — (5) G. par JOHN, *Ch. org.* de Gmelin, p. 351.

GOMME-GUTTE.

	(a)	(b)	(c)
Carbone	74,70	72,22	71,87
Hydrogène	7,03	7,41	7,06
Oxygène	21,27	20,37	21.07
	100,00	100,00	100,00

(a) JOHNSTON, *Rev. sc. et ind.*, t. XIV, p. 514. — (b) (c) BUCHNER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1845.

GOMME-GUTTE.

Acide gras soluble dans l'éther	79,794	78,841
Matière colorante soluble dans l'alcool et dans l'eau	0,573	4,030
Gomme	19,549	12,595
Impuretés	0,144	4,534
	100,000	100,000

(*Journ. de Pharm.*, 3e série, t. III, p. 304.)

GOUDRON. Voy. POIX GRASSE.

GOUDRON MINÉRAL. Voy. ASPHALTE.

GRAISSE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Huile	72	74	68	62
Suif	28	26	32	38
	100	100	100	100

(1) G. de canard, par BRACONNOT, *Ann. de Ch.*, t. XCIII, p. 338. — (2) G. de dindon, par le même, *id.* — (3) G. d'oie, par le même, *id.* — (4) G. de porc, par le même, *id.*

GRAISSE DE PORC.

	(1)	(2)	(3)
Carbone	79,030	79,098	78,443
Hydrogène	11,422	11,146	12,182
Oxygène	9,548	9,756	8,502
Azote	»	»	0,473
	100,000	100,000	99,600

	(4)	(5)
Carbone	74,992	75,747
Hydrogène	11,652	11,645
Oxygène	16,556	12,325
Azote	»	0,313
	103,200	100,000

(1) Elaïne, par CHEVREUL. — (2) Graisse, *id.* — (3) Graisse, par SAUSSURE. — (4) Elaïne, *id.* — (5) Graisse saponifiée, *id.*

(*Tr. de Ch.* de Berzelius.)

	(1)	(2)	(3)	(4)
ıe.	9,584	9,98	9,304	9,756
e.	79,000	78,57	78,996	79,098
;..	11,416	11,45	11,700	11,146
	100,000	100,00	100,000	100,000

·aisse d'homme, stéarine, par CHEVREUL. — d'homme, oléine, *id.* — (3) Gr. de mouton, ı) Gr. de porc, *id.*

Ch. de Thénard.)

ıATITE. Voy. TRÉMOLITE.

ıITE. Voy. WOLLASTONITE.

ıTITE. Voy. AMPHIBOLE.

ıTOÏDE. Voy. GRENAT.

T.

	(1)	(2)	(3)
.....	»	»	9,01
.....	64,34	64,20	64,33
.....	4,18	4,02	4,18
e.....	31,87	22,67	22,83
	100,39	90,89	100,35

	(4)	(5)
.....	»	5,0
.....	65,00	41,0
.....	17,50	»
ɜ.....	4,50	52,0
le manganèse.....	»	2,0
le fer.....	8,75	»
.....	4,25	»
	100,00	100,0

(3) G. de Felensbourg (Schleswig-Holstein), LFF, *Rev. sc.*, t. XXI, p. 178. — (4) G. des ar STRUVE, *Ann. de Ch.*, t. VIII, p. 326. — ɜ Saint-Austell (Cornouailles), par GIRARDIN, *ind.*, t. III, p. 271.

IITE.

Plombagine; plumbago; mine de ɜr carburé.

	(1)	(2)
ɜ.....	62,8	95,0
.....	5,4	5,0
.....	21,6	»
ɜ.....	9,3	»
.....	0,2	»
	99,3	100,0

de Ceylan, par PRINCEP, *Journ. de Ch.* nn. — (2) G. par ALLEN et PEPYS, *Syst. de* le Thomson, t. I, p. 437.

GRAS DE CADAVRES.

C'est une combinaison de plusieurs corps gras avec l'ammoniaque, la potasse et la chaux. Fourcroy le regardait comme une combinaison d'ammoniaque et d'*adipocire*. Voy. ce mot.

(CHEVREUL, *Ann. de Ch.*, t. XCV, p. 40.)

GREENOCKITE. Voy. CADMIUM SULFURÉ.

GREENOVITE. Voy. SPHÈNE.

GRÉGORITE. Voy. FER TITANÉ.

GRENADIER (*Punica granatum*).

Écorce de la racine.

Huile analogue au suif, un peu rance.	2,46
Acide tannique.....	21,92
Amidon.....	26,09
Fibre végétale avec l'albumine.....	44,45
	94,92

(WACKENRODER, *T. de Ch.* de Berzelius.)

GRENADIER. Écorce.

Matière grasse assez abondante.
Tannin.
Acide gallique.
Matière résineuse.
Mannite.
Sucre.
Ligneux.

(MITOUART, *Journ. de Pharm.*, février 1828, p. 112.)

GRENADIER.

Tannin.....	27,8
Résine.....	0,9
Extractif.....	21,8
Gomme.....	34,2
Apothème de tannin, tr. d'acide galliq.	10,2
Perte.....	5,1
	100,0

(REUSS, *Tr. de Ch.* de Berzelius.)

GRENADIER.

Cire
Chlorophylle.
Résine (fort abondante).
Acide gallique.
Tannin.
Matière cristalline (grenadine).
Matière grasse.

(*Journ. de Pharm.*, t. XVII, p. 610.)

GRENADINE.

Cire	0,8
Résine	4,5
Sucre de manne	1,8
— incristallisable	2,7
Gomme	3,2
Inuline	1,0
Mucilage végétal	0,6
Acide tannique	10,4
— gallique	4,0
Extractif	4,0
Apothème d'extrait	3,2
Acide malique	0,9
A reporter	37,1

Report	37,1
Pectine	2,[illegible]
Oxalate de chaux	1,[illegible]
Fibre végétale	51,[illegible]
	92,[illegible]

(Cenedella, *T. de Ch.* de Berzelius.)

Voy. Mannite.

GRENAT. Genre minéralogique.

Syn. : *Grossulaire ; essonite ; aplome ; almandine ; milanite ; allochroïte ; ouvarovite grenat syrien ; spessartine ; hyacinthe ; leucite grenat rothoffite.*

Grenat grossulaire. Al^2O^3,SiO^3+3CaO,SiO^3.

Syn. : *Grossulaire ; essonite ; erlan ; aplome ; colophonite ; saccinite.*

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Silice	40,0	40,55	37,60	34,04	[illegible]
Alumine	25,0	20,40	14,40	18,07	[illegible]
Chaux	14,5	34,86	27,80	16,56	[illegible]
Oxyde de fer	14,0	5,00	13,35	9,00	[illegible]
Oxyde de manganèse	2,0	0,48	6,55	21,90	»
Magnésie	»	»	»	56,00	»
Mélange de silice et de fer	2,0	»	»	»	»
Potasse	»	»	»	»	[illegible]
Perte dans la calcination	2,5	»	1,00	»	[illegible]
	100,0	100,99	100,70	155,57	[illegible]

(1) G. du fleuve Sina en Sibérie, par Laugier, *Ann. de Ch.*, t. LXXI, p. 112. — (2) G. vert clair de Kamtchatka, par Trolle, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIX, p. 30. — (3) G. de Norvége, par Richardson, *Rev. r. et ind*, t. VII, p. 52. — (4) G. de Dannemora, par Gmelin, *Edimb. Journal*, n° 21, p. 227. — (5) Essonite de Ceylan, *id.*

Grenat grossulaire.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Silice	39,60	41,1	40,55	35,00	36,55	[illegible]
Alumine	21,20	21,2	20,10	15,00	18,75	[illegible]
Peroxyde de fer	»	»	5,00	7,50	»	»
Chaux	32,30	37,1	34,85	29,00	31,44	[illegible]
Protoxyde de manganèse	3,15	»	0,48	4,75	1,70	»
— de fer	2,00	»	»	1,00	6,61	[illegible]
Magnésie	»	0,6	»	1,50	4,20	[illegible]
	98,25	100,0	100,98	93,75	99,25	[illegible]

(1) G. blanc de Tellemarken, par Trolle Wachmeister. — (2) G. verdâtre de Csiklowa, par Beudant. — (3) *Id.*, par Wachmeister. — (4) Colophonite, par Simon. — (5) G. rouge orangé de Ceylan, par Klaproth. — (6) G. de Zillerthal, par Beudant.

(*Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 276.)

ALMANDIN. $Al^2O^3,SiO^3 + 3FeO,SiO^3$.

Almandine ; pyrope.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
.....	39,66	39,85	39,62	41,00	40,60	42,45
.....	19,66	20,60	19,30	20,10	19,95	22,47
de de fer.....	39,68	24,85	34,05	28,81	33,93	9,29
de manganèse.....	1,80	0,46	0,80	2,88	6,69	6,28
.....	»	3,51	3,28	1,80	»	6,53
e.....	»	9,93	2,00	6,04	»	13,27
	100,80	99,20	99,05	100,63	101,17	100,29

rouge brunâtre de Fahlun, par HISINGER, *Tr. de M.* de Dufrénoy, t. III, p. 277. — (2) G. noble du d, par KARSTEN, *id.* — (3) G. brun rouge de Zillerthal, par KOBELL, *id.* — (4) G. rouge brun de Had- WACHMEISTER, *id.* — (5) G. d'Engso, par le même, *id.* — (6) G. noir d'Arendal, par le même, *id.*

ALMANDIN

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)
.....	43,00	42,08	39,41	37,16	39,00	36,00	42,00	52,107
.....	15,50	17,75	20,27	19,30	14,30	22,00	21,00	18,035
e.....	8,50	»	3,69	2,03	»	»	4,32	»
'étain.....	»	»	»	»	1,09	»	»	»
.....	1,75	1,24	2,63	0,90	»	3,00	4,98	5,775
le fer.....	29,50	19,26	24,81	37,65	15,44	36,80	25,18	23,540
.....	»	»	»	»	»	»	0,14	»
e manganèse	0,50	19,66	7,50	3,19	27,90	»	2,37	1,745
	98,75	99,99	98,34	100,23	97,73	97,80	100,00	101,202

du Groënland, par KLAPROTH, *Journ. des Mines*, juin 1810. p. 458. — (2) G. de Finbo, par ARZTHENIUS' *Mines*, t. V, p. 234. — (3) G. de Carpenberg, par WACHMEISTER, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1846. — Brena, par BAHR, *id.* — (5) G. de Broddbo, par d'OHSSON, *Ann. des Mines*, t. V, p. 233. — (6) G. par IN, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIX, p. 36. — (7) G. schisteux de Hollande, par VAUQUELIN, *Ann. de Ch.* , t. XXIX, p. 15. — (8) G. de Klammet-Sanné (Norvége), par le même, *id.*

Pyrope.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
licique.....	42,80	40,0	38,0	43,07	41,353
.....	28,65	28,5	20,0	22,26	22,353
errique.....	9,31	14,8	42,0	9,00	9,941
le chrôme.....	»	»	»	1,80	4,176
nanganeux.....	0,25	1,2	»	»	2,588
.....	4,78	3,5	»	5,68	5,294
e.....	10,67	10,0	»	18,55	15,000
	96,46	98,0	100,0	100,36	

d'Elle, par CONNEL, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1847. — (2) G. de Bohême, par KLAPROTH, *Ann. de Ch.* ., t. XXIX, p. 35. — (3) G. oriental ou syrien, *Tr. de Ch.* de Thénard. — (4) G. de Stiefelberge, par *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 278. — (5) G. de Bohême, par MOBERG, *Annuaire* de Millon et 149, p. 149.

GRENAT MÉLANITE. $Fe^2O^3,SiO^3+(CaO,FeO,MnO),SiO^3$.

Syn. : *Mélanite; spessartine; ouwarowite; allochroïte.*

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Alumine	»	»	2,78	0,20	16	8,00
Silice	37,55	35,64	36,75	35,00	43	37,00
Peroxyde de fer	31,35	30,00	25,83	26,00	16	18,50
Chaux	26,74	29,21	21,79	24,70	20	30,00
Protoxyde de manganèse	4,78	3,02	»	»	»	»
Potasse	»	2,35	»	»	»	»
Magnésie	»	»	12,44	8,01	»	6,26
Soude	»	»	»	1,24	»	»
	100,42	100,22	99,59	95,15	95	99,76

(1) Grenat rouge de Lindbo, par HISINGER, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, p. 279. — (2) G. jaune d'I par WACHMEISTER. — (3) G. vert de Sala, par BRIDEBERG. — (4) Rothoffite de Langbanshytta, *Ann. d de Ph.*, t. XXIX, p. 39. — (5) G. noir des Pyrénées, par VAUQUELIN. — (6) Allochroïte, par ROSE. — (7) du Vésuve, par WACHMEISTER.

GRENAT MÉLANITE.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Silice	35,50	34,00	35,00	34,50
Chaux	32,50	33,00	30,50	30,75
Alumine	6,00	6,40	8,00	2,00
Oxyde de fer	24,25	25,50	17,00	25,00
— de manganèse	0,40	»	3,50	3,26
Magnésie	»	»	»	»
Carbonate de chaux	»	»	6,00	4,25
	98,65	98,90	100,00	99,76

(1) G. de Frascati, par KLAPROTH, *Ann. de Ch.*, t. LXVII, p. 233 et 234. — (2) G. d'Albane, par VAU *id.* — (3) G. de Drammen (Norvége), par VAUQUELIN, *Syst. de Ch.* par Thomson, t. III, p. 338. — (4) BUCHOLZ, *Arch.* de Kastner, t. VI, p. 321. — (5) G. de Pitkasanda (Finlande), par HESSE, *id.*

GRENAT MÉLANITE.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	
Zircone	»	»	»	10,0	»	»	
Alumine	»	19,15	30,0	28,0	1,00	8,5	7
Silice	36,5	42,51	48,3	50,0	34,53	44,0	3
Chaux	30,8	1,07	11,6	»	24,36	35,5	3
Eau et acide carbonique	4,0	»	»	»	»	»	(
Peroxyde de fer	28,7	33,57	10,0	6,0	36,01	12,0	4
— de manganèse	»	5,49	»	»	»	2,0	1
Perte	»	»	»	6,0	0,50	»	
	100,0	101,79	99,9	100,0	96,40	102,0	10

(1) Grenat vert de Schwarhemberg, par WIEGLER, *Ann. de Ch.*, t. I, p. 233. — (2) G. de New-Yo TROLLE, *El. de Ch.* de Chaptal, t. II, p. 99. — (3) G. des Pyrénées, par ACHARD, *id.* — (4) Grenat rou HENRY, *J. des Mines*, nivôse an X, p. 294. — (5) G. par HISINGER, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XXIX, p. (6) G. de Sibérie, par le même, *id.* — (7) Grenat verdâtre de Hesse, par le même, *id.*

:LANITE. Uwarowite.

	(1)	(2)	(3)
ique ...	36,93	37,17	35,57
.....	5,68	5,88	6,25
ique...	1,96	2,44	
omique.	21,84	22,54	23,45
.....	31,63	30,24	32,22
.....	1,54	1,14	»
.....	»	1,01	»
	99,58	100,42	97,49

Bissersk (Sibérie), par ERDMANN, *Rapp.* rzelius, 1844. — (2) *Id.*, par KOMONEN, . par DAMOUR, *Tr. de M.* de Dufrénoy,

	(1)	(2)	(3)	(4)
.	37,993	35,00	39,00	35,33
le				
.	28,525	7,90	»	»
.	1,712	14,25	14,30	18,06
..	30,740	»	»	»
le				
..	1,615	35,00	27,90	30,96
.	»	6,10	15,44	14,93
	100,585	98,25	96,64	99,28

: Hesse Kulla, par WACHMEISTER, *Ann. e Ph.*, t. XXIX, p. 25. — (2) G. de Spes- APROTH, *Tr. de Min.* de Dufrénoy, t. III, ; G. de Brodbo, par D'OHSSON, *id.* — (4) ecticut, par SEYBERT, *id.*

SYRIEN ARTIFICIEL.

	Onces.	Gros.	Grain.
stras très-blanc.	»	7	8
ıtimoine	»	3 ½	4
le Cassius.....	»	»	2
manganèse....	»	1	2
	1	2 ½	16

WIELAND, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XIV,

DU VÉSUVE. Voy. AMPHIGÈNE.

ITE. Voy. STAUROTIDE.

	(1)	(2)	(3)
.....	74	68	71,0
.....	15	4	9,5
magnésie	2	2	»
.....	»	»	1,0
'errugineuse	2	25	19,0
; de chaux	»	»	7,0
.....	4	»	»
.....	3	»	»
	100	99	107,5

:rt auprès d'Autun, par VAUQUELIN, *Journ.* , mai 1810, p. 347. — (2) Grès près de VESTRUMB, *Ann. de Ch.*, t. IV, p. 294. — uge d'Ilefeld, par le même, *id.*

GRÈS.

	(4)	(5)
Fer oxydé.....	0,53	0,30
Chaux et magnésie	2,94	3,68
Alumine ferrugineuse	0,15	0,34
Carbonate de chaux.....	43,52	38,96
Sable micacé	51,65	55,92
Oxyde de manganèse.....	0,15	tr.
	98,94	99,20

(4) G. marneux du lac de Constance, verdâtre, par GMELIN, 1827. — (5) Grès verdâtre, par le même, *id.*

GRÈS ARTIFICIEL. Couverte du grès de Saint-Amand et de Saint-Sauveur (Nièvre).

Silice	55,8
Alumine.....	7,0
Oxyde de fer.....	12,4
Oxyde de manganèse.....	3,0
Chaux.....	20,8
Magnésie	1,0
	100,0

GRÈS colorés de Wedgwood.

	(1)	(2)
Silex.....	15	17
Feldspath	15	30
Argile de Devon.....	26	15
Sulfate de baryte.....	47	10
— de strontiane	10	»
— de chaux.....	6	23
Kaolin de Cornouailles	»	15

(1) Pâte tendre. — (2) Pâte douce.

GRÈS. Émail pour l'intérieur de ces poteries.

Minium	96
Silex.	16
Oxyde de manganèse.....	2

(*Tr. de Ch.* de Dumas, t. XI, p. 675.)

GRÈS lustrés et glacés.

	(1)	(2)	(3)
Silice.....	74,00	74,60	64,01
Alumine	22,04	19,00	24,50
Oxyde de fer.....	2,00	4,25	8,50
Chaux	0,60	0,62	0,56
Magnésie.....	0,17	tr.	0,92
Alcalis.....	1,06	1,30	1,42
Perte.....	0,13	0,23	0,09
	100,00	100,00	100,00

(1) G. de Vauhall. — (2) G. de Helsinbourg. — (3) G. de Frechen.

GRÈS.

	(4)	(5)
Silice	74,30	75,00
Alumine	19,50	22,10
Oxyde de fer	3,90	1,00
Chaux	0,50	0,25
Magnésie	0,80	tr.
Alcalis	0,50	0,84
Perte	0,50	0,81
	100,00	100,00

(4) G. de Voisinlieu. — (5) G. de Saint-Amand.

(SALVETAT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, juin 1848, t. XXIII, p. 250.)

GRÈS MATS.

	(1)	(2)	(3)
Silice	65,80	62,00	62,04
Alumine	27,64	22,00	20,30
Oxyde de fer	4,25	14,00	15,58
Chaux	1,12	0,50	1,08
Magnésie	0,64	tr.	tr.
Alcalis	0,24	1,00	tr.
Perte	0,31	0,50	1,00
	100,00	100,00	100,00

	(4)	(5)
Silice	67,40	66,49
Alumine	29,00	26,00
Oxyde de fer	2,00	6,12
Chaux	0,60	1,04
Magnésie	»	0,15
Alcalis	0,60	0,20
Perte	0,40	»
	100,00	100,00

(1) G. de Saveignies. — (2) G. de Chine. — (3) G. du Japon. — (4) G. de Baltimore. — (5) G. de Wedgwood.

(SALVETAT, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, juin 1848, t. XXIII, p. 250.

GROPPITE.

Acide silicique	45,008
Alumine	22,548
Oxyde ferrique	3,063
Chaux	4,548
Magnésie	12,283
Potasse	5,227
Soude	0,215
Eau	7,110
Résidu non décomposé	0,131
	100,133

(SVANBERG, *Rapp. ann.* de Berzelius, 1847.)

GROSEILLES.

Matière extractive.
Sucre.
Gomme ordinaire.
Matière gélatineuse (bassorine).
Acide citrique et malique.

(PROUST, *Journ.* de Schw., t. VIII, p. 626.—RICHTER.)

GROSEILLES A MAQUERREAU.

	(1)	(2)
Matière animale	1,07	0,86
— colorante verte.	0,03	rougeâtre
Ligneux et graines	8,45	8,04
Gomme	1,36	0,78
Sucre	0,52	6,24
Acide malique	1,80	2,41
— nitrique	0,12	0,31
Chaux	0,24	0,29
Eau	86,44	81,10
	100,00	100,00

(1) G. vertes. — (2) G. mûres.

(BÉRARD, *Ann. de Ch. et de Ph.*, t. XVI, p. 228.)

GROSSULAIRE. Voy. GRENAT.

GUACO. Feuilles.

Matière grasse analogue à la cire.
Chlorophylle.
Résine particulière (guacine).
Matière extractive et astringente, analogue au tannin.
Ligneux.

GUACO. Cendres.

Hydrochlorate et sulfate de soude.
Sulfate de chaux.
Phosphate et carbonate de chaux.
Silice et oxyde de fer.

(FAURÉ, *Journ. de Pharm.*, t. XXII, p. 294.)

GUANITE.

Ammoniaque	14,30
Magnésie	17,00
Acide phosphorique	30,00
Eau	38,00
	99,00

(TESCHEMACHER, *Annuaire* de Millon et Reiset, 1851, p. 255.)

GUANO.

Acide urique qui en fait le quart et qui est en partie saturé d'ammoniaque et de chaux.
Acide oxalique saturé en partie par l'ammoniaque et par la potasse.
Acide phosphorique combiné à l'ammoniaque, à la potasse et à la chaux.
Petites quantités de sulfate et de muriate de potasse et d'ammoniaque.
Un peu de matière grasse.
Sable en partie quartzeux et en partie ferrugineux.

(FOURCROY et VAUQUELIN, *Ann. de Ch.*, t. LI, p. 266.)

.

d'ammoniaque	16,00
te de chaux	12,75
ıre de sodium	0,50
hate de chaux	10,00
ı et sable	32,00
res indéterminées	28,75
	100,00

ROTH.)

.

ırate d'ammoniaque.
—
ıhate —
te —
ıydrate —
ıre de sodium.
nate de chaux.
te —
ıhate —
ıhate ammoniaco-magnésien.
ine, oxyde de fer et silice.
re organique indéterminée.

HAND, *Journ. de Pharm.*, t. VI, p. 136.)

.

ammonique	9,0
te —	10,6
calcique	7,0
ıhate ammonique	6,0
magnésio-ammonique	2,6
e potassique	5,5
sodique	3,8
nmoniac	4,2
ıhate calcaire	14,3
ı et sable	4,7
res organiques indéterminées solubles dans l'eau et qui renferment ı petite quantité d'un sel de fer ıble	12,0
res insolubles dans l'eau	20,3
	100,0

ILER, *R. sc. et ind.*, t. XII, p. 125.)

.

	(1)	(2)	(3)
re organique	36,5	3,50	39,5
oniaque	8,6	7,15	9,5
ıhate de chaux			
de magnésie	20,5	22,05	17,5
ıhate chloruré et fate de potasse			
de soude	6,5	8,02	7,3
quartzeux	1,5	2,00	1,3
	26,0	25,00	25,0
	99,6		100,1

(2) Guano du Pérou, par KERSTEN, *Rev. sc. et* t. XXIII, p. 206. — (3) G. d'Afrique de Juha- ar le même, *id.*

GUANO.

	(4)	(5)	(6)
Silice	»	»	0,5
Matière organique	»	»	37,0
Ammoniaque	52	42,59	9,5
Phosphate de chaux et de magnésie	32	22,39	18,0
Phosph. chloruré et sulfate de potasse et de soude	11	»	6,5
Eau	30	27,13	28,5
Matière terreuse	2	»	»
Résidu insoluble	»	0,81	»
Potasse	»	7,08	»
		100,00	100,0

(4) G. par TESCHEMACHER, *Rev. sc. et ind.*, t. XXIII, p. 207. — (5) G. des îles d'Afrique, par FRANCIS, *id.* — (6) *Id.*, par IVAR, *id.*

GUANO.

Poussière brune, humide, qui contient une grande quantité de carbonate d'ammoniaque.

Petits graviers blanchâtres, demi-durs, qui ne diffèrent de la poussière précédente que par l'absence totale du carbonate d'ammoniaque.

Voici toutes les substances qu'ils renferment :

Urate d'ammoniaque.
Oxalate —
— de potasse.
— de chaux.
Phosphate d'ammoniaque.
— de potasse.
— de chaux.
— de magnésie.
Sulfate de potasse
Chlorure de potassium. } très-peu.
Matière grasse.

100 parties en poids contiennent :

11,4 d'acide urique sec, ce qui représente	6,13	d'azote.
13,0 d'ammoniaque, ce qui représente	10,73	—
D'où il suit que 100 de guano représentent	16,86	—

(GIRARDIN et BÉDARD, *Ann. de Ch. et de Ph.*, 3e série, t. X, p. 114.)

GUANO. Analyse de 3 espèces de guano, matières solubles dans l'eau froide.

Eau	222,00	215,10	204,20	106,66	77,[illegible]
Sulfate de potasse avec tr. de sulfate de soude	80,00	»	»	»	»
— de soude	»	37,90	239,44	12,23	191,[illegible]
Phosphate de potasse	»	20,02	77,32	14,94	49,[illegible]
— d'ammoniaque	63,03	30,06	64,24	»	»
— de soude	»	»	»	»	3,[illegible]
— de chaux	»	12,56	»	»	»
Oxalate d'ammoniaque	74,00	100,38	93,09	tr.	»
— de soude	»	»	»	»	105,[illegible]
Chlorure potassique	»	»	»	»	44,[illegible]
— sodique	»	»	29,02	9,50	286,3
— ammonique	25,05	35,22	»	4,43	30,3
Matière organique	15,00	64,74 combinée à de l'eau.	6,68	2,40	25,5 combinée de l'eau.
Matières solubles dans l'eau chaude.					
Phosphate de chaux	1,86	2,88	»	11,37	1,10
— de soude	1,20	1,28	»	»	»
— ammoniaco-magnésien	5,64	4,04	7,84	»	1,33
Acide urique	25,16	»	»	»	»
Urate ammonique	154,18	25,12	»	»	»
Matière organique	11,80	6,38	8,60	10,00	7,56
Résidu insoluble dans l'eau.					
Phosphate de chaux	197,50	192,00	62,70	664,47	131,[illegible]
— magnésique	20,30	19,84 avec tr. d'amm.	8,74	30,56	25,[illegible]
Oxalate de chaux	25,60	107,26	109,58	»	»
Sable, etc	15,60	16,48	7,20	20,43	1,30
Oxyde de fer et alumine	»	»	»	»	1,30
Humus et autres matières organiq.	26,36	20,60	8,62	29,73	18,36
Matière organique	84,56	11,40	»	»	»
Eau	»	42,40	49,74	80,60	»
Perte	0,44	1,50	4,98	2,68	»

(DENHAM SMITH, *R. sc. et ind.*, t. XXIII, p 209.)

GUIMAUVE (althæa). Racine.

Huile grasse	1,26	1,21
Gluten	1,81	1,59
Sucre incristal. et asparagin.	8,29	8,04
Matière végétale et gomme.	35,69	27,48
Amidon	37,51	39,75
Pectine	11,05	13,88
Phosphate de chaux	8,29	9,25
Fibre végétale	7,50	9,63
	111,40	110,83

(BUCHNER, *T. de Ch.* de Berzelius.)

GUMMIERZ. Voy. URANE OXYDÉ HYDRATÉ.

GUY. Fruit.

Cire.
Glu.
Gomme.
Matière visqueuse insoluble.
Chlorophylle.
Sels de potasse, de chaux, de magnésie.
Oxyde de fer.

(HENRY, *Journ. de Pharm.*, t. X, p. 351.)

GUY. Cendres des feuilles et des branches.

Potasse	35,[illegible]
Chaux	19,[illegible]
Magnésie	9,[illegible]
Phosphate ferrique	1,[illegible]
Acide phosphorique	16,[illegible]
Chlorure sodique	1,[illegible]
Acide sulfurique	1,[illegible]
Silice	1,[illegible]
Acide carbonique	13,[illegible]
	99,[illegible]

(WILL et FRESENIUS, *Revue sc. et ind.*, t. XXV, p. 72.)

GUYAQUILLITE. Voy. COPALE FOSSILE.

GYMNITE. Voy. SERPENTINE.

GYPSE. Voy. CHAUX SULFATÉE.

GYPSE ANHYDRE. Voy. CHAUX ANHYDROSULFATÉE.

FIN DU TOME PREMIER.

SUPPLÉMENT

SUPPLÉMENT

E.

	(1)	(2)
.....	20,80	28,70
sèche.....	79,20	71,30

) p. grain normal. — (2) 100 p. paille.

arties de grain desséché contiennent :

albumine, partie azotée...	13,70
.....	46,10
grasse.....	6,70
.....	6,00
.....	3,80
, cendres, perte.....	21,70

en encore :

e.....	50,32
ène.....	6,32
e.....	37,14
.....	2,24
ulfurique.....	0,04
hosphorique.....	0,59
Chlore.....	0,02
Chaux.....	0,15
Magnésie.....	0,31
Potasse.....	0,51
Silice.....	2,12
Fer et alumine.....	0,05

(De Gasparin, *Cours d'Agriculture*, t. III, p. 711.)

BAIKERITE.

Asphaltène soluble dans l'éther....	39,80
Résine soluble dans l'alcool.....	5,00
Substances terreuses.....	35,20

A la distillation, on a obtenu avec 100 p. :

Charbon.....	12,8
Gaz.....	4,0
Eau.....	6,4
Huiles empyreumatiques.....	21,6
Résidu terreux.....	35,2

(Hermann.)

RAVES. Composition des betteraves à l'état normal, pour 100 parties :

		(1)	(2)	(3)
és.				
.....		86,26	14,74	9,09
aune.....		87,12	12,88	6,63
e Quesnay.....		87,39	12,61	7,64
l'Allemagne.....	Tête.....	84,85	15,15	7,19
	Partie en terre.....	85,85	14,19	8,90
à collet vert....	Tête.....	87,21	12,79	8,49
	Partie verte hors de terre.....	87,34	12,66	8,03
	Partie blanche en terre.....	86,89	13,11	8,52

u. — (2) Matière sèche. — (3) Sucre.

Journal d'Agriculture pratique, année 1851, n° 6, p. 255.

BETTERAVES. *Pulpes de betteraves obtenues par les différents procédés employés pour la fabrication de l'alcool dans les environs de Lille.*

DÉSIGNATION.	PULPE normale.	MATIÈRE sèche o/o.	EAU o/o.	AZOTE o/o de matière sèche.	AZOTE o/o de pulpe normale.	ÉQUIVALENT.	PRIX de 1,000 kil. d'après la richesse en azote. fr. c.
Pulpe des *râpes et presses*.....	100	36,2	63,8	1,290	0,4669	85,6	17 47
Id. lavée et exprimée de nouv.	100	30,0	70,0	0,917	0,2751	145,2	10 31
Pulpe des *râpes et presses de divers établissements*.....	100	36,2	63,8				
	100	31,4	68,6				
	100	26,3	73,7				
Moyennes.....	100	31,3	68,7	1,277	0,3997	100,0	15 »
Pulpe, *système Champonnois*...	100	11,3	88,7				
	100	11,5	88,5				
	100	11,4	88,6				
Moyennes.....	100	11,4	88,6	2,478	0,2899	137,6	10 87
Pulpe de *macération à froid*...	100	7,0	93,0				
	100	7,8	92,2				
	100	6,5	93,5				
Moyennes.....	100	7,1	92,9	1,713	0,1216	329,7	4 34
Pulpe, *système Leplay*.....	100	8,85	91,15	2,380	0,2106	190,0	7 87
Vinasse normale des *presses*..	100	2,75	97,25	5,818	0,1606	249,8	6 02
Id. de *macération*.....	100	2,04	97,96	3,451	0,0704	566,7	2 64

(Victor MEUREIN, *Archives de l'Agriculture du nord de la France*, année 1855, t. III, p. 641.)

BOUSE DE VACHE. Voy. EXCRÉMENTS.

CAFÉ. Le café normal torréfié au *roux* perd 15 p. °/o de son poids.
Id. au *marron* 20 id.
Id. au *brun noir* 25 id.

NATURE DU CAFÉ.	EAU hygroscopique.	CENDRES p. o/o sec.	AZOTE DANS 100 PARTIES DE CAFÉ. État naturel.	Desséché	Matières organiq.	AZOTE dans 75 parties de café torréfié au *brun noir*.
Café normal... Bourbon.....	»	4,66	»	2,54	2,66	»
Martinique.....	11,58	5,00	2,22	2,46	2,59	»
Moka.....	»	7,84	»	2,49	2,71	»
Café torréfié au *brun marron*.....	2,35	5,30	2,36	2,41	2,53	1,77

NATURE DU CAFÉ.	QUANTITÉ DE MATIÈRE SOLUBLE extraite de 100 grammes de café par l'eau bouillante. Après épuisement complet.	Après infusion par litre de 1 litre d'eau, suivant le mode ordinaire.
	Gr.	Gr.
Café Martinique normal, divisé à la lime, contenant 11,5 p. °/o d'eau.....	40,00	»
Café (pulvérisé) torréfié au *roux*.....	37,00	25,00
Id. id. torréfié au *marron*.....	37,10	19,00
Id. id. torréfié au *brun*.....	37,25	16,15

CAFÉ. 100 parties d'extrait sec obtenu par l'infusion renferment :

	(1)	(2)	(3)
Café torréfié au brun...	18,9	4,36	27,03
— au marron.	16,9	3,82	23,68

(1) Substances minérales. — (2) Azote. — (3) Substances azotées.

(PAYEN, *Comptes rendus de l'Acad. des Sciences*, 1846, 1er semestre, p. 724.)

CAFÉ. La graine de café verte, traitée convenablement, contient, entre autres produits, du ligneux (cellulose), une matière grasse et de la légumine; la composition de ces substances est la suivante :

Ligneux (cellulose), desséché à 130°, contient :

Carbone	47,48
Hydrogène	6,53
Oxygène	45,99
	100,00

Acide gras, desséché à 100° et provenant de la saponification de la matière grasse :

Carbone	75,40
Hydrogène	12,30
Oxygène	12,30
	100,00

Légumine, desséchée à 130°, contient p. °/. :

Carbone	52,64
Hydrogène	6,97

(BOCHLEDER, *Revue scientifique et industrielle*, t. II, 2e série, p. 308.)

CAPSELLA. Semence.

Huile	28,8
Solution albumineuse	26,5
— non azotée	12,3
Cendres	4,8
Eau	11,6
Cellulose, etc.	16,0
	100,0

(MULDER).

CAROTTES.

Composition des carottes à l'état normal pour 100 parties.

Variétés.	(1)	(2)	(3)
Blanche longue	84,95	0,60	14,45
Hollande	85,07	0,71	14,22
Blanche des Vosges	85,59	0,75	13,67
Rouge pâle de Flandre (Creuse)	86,22	0,73	13,05
Blanche à collet vert	87,15	0,71	12,13
Rouge id. (Creuse)	87,30	0,57	12,13

(1) Eau. — (2) Tissu cellulaire. — (3) Sels et substances organiques insolubles.

(PAYEN, *Journal d'Agriculture pratique*, 1851, n° 6, p. 256.)

CAROTTE. On trouve dans 100 parties :

	(1)	(2)	(3)	(4)
Eau	87,60	»	70,90	»
Azote	0,30	2,40	0,85	2,94

(1) Racine fraîche. — (2) Racine sèche. — (3) Feuille fraîche. — (4) Feuille sèche.

Le jus, retiré par expression et coagulé par expression, contient :

Eau	37,10
Matières solides	62,90
	100,00

Ce coagulum renferme :

Albumine végétale	0,425
Huile grasse	0,100
Carottine, principe colorant cristallisable	0,034
Phosphate terreux	0,006

(BOUSSINGAULT.)

CHANVRE. Tige.

Carbone	39,94
Hydrogène	5,04
Oxygène	48,72
Azote	1,74
Acide carbonique	1,45
— sulfurique	0,05
— phosphorique	0,15
Chlore	0,07
Chaux	1,90
Magnésie	0,22
Potasse	0,34
Soude	0,03
Silice	0,30
Fer et alumine	0,04
	99,99

(KANE, *Philosoph. transact.*, 3e série, t. XXIV, p. 98.)

CHARDON.

CHARDONS hauts de 10 à 15 centimètres, coupés au niveau du sol.

Perte par dessiccation complète	88 p. °/.
Matière sèche	12 —

Azote par kilog. de matière sèche :

	Gr.
1er dosage	45,8
2e —	47,5
Moyenne	46,7

Azote par kilog. de charbon frais .. 5,6

Légèrement fané, il perd 20 p. °/₀ d'eau et contient 7 gr. d'azote par kilog.

(Is. Pierre.)

Chardons hauts de 25 centimètres, encore sans boutons.

Perte par complète dessiccation.	88,9 p. °/₀
Matière sèche	11,1 —

Azote par kilog. de matière sèche :

	Gr.
1er dosage	39,5
2e —	38,5
Moyenne	39,0

Azote par kilog. de charbon frais .. 4,3

Azote par kilog. de chardons ayant éprouvé le commencement de fanage qui les rend mangeables 5,4

(Is. Pierre.)

Chardons hauts de 50 à 75 centimètres, sur le point de fleurir.

Perte par dessiccation complète.	88,1 p. °/₀
Matière sèche	11,9 —

Azote par kilog. de matière sèche :

1er dosage	32,1
2e —	31,7
Moyenne	31,9

Azote par kilog. de chardons frais.. 3,8

Azote par kilog. de chardons mangeables 4,8

(Is. Pierre.)

COCONS, à leur état naturel :

Eau	68,2
Soie	14,3
Bave et bourre	0,7
Chrysalide	16,8
	100,0

(De Gasparin, *Cours d'Agriculture*, t. IV, p. 711.)

CONCRÉTION trouvée dans le condenseur d'une machine à vapeur des mines de charbon de Lens (Pas-de-Calais).

Eau	1,625
Matière organique :	
Suif résinifié	6,125
Charbon et matière organique	21,000
Matière inorganique :	
Chlorure de sodium, — de potassium, — de calcium	1,050
Carbonate de chaux	55,800
— de magnésie	1,100
Sulfate de chaux	0,350
Oxyde de fer	12,000
Alumine	0,050
Silice	1,000
Oxyde de cuivre	traces.
	100.000

(Victor Meurein, *Analyse inédite*, Lille.)

CORNES PULVÉRISÉES pour engrais, contenant, outre les planures et les fragments de cornes peu volumineux, de petits morceaux d'os et de débris de gélatine.

Eau	11,25
Matière organique sèche	66,15
Phosphate de chaux	11,0[illegible]
— de magnésie	0,05
Carbonate de chaux	0,08
Silice	10,00
Soufre et fer	traces.
	22,0[illegible]

Cet engrais contient 10,5 p. °/₀ d'azote.

(Victor Meurein, *Archives de l'Agriculture du nord de la France*, 1854, t. II, p. 419.)

CROTTIN DE CHEVAL. Voyez Excréments.

EAUX DOUCES. Composition par litre :

Eau de l'Aubette, près Rouen.

	Gr.
Carbonate de chaux	0,1[illegible]
Sulfate de chaux	0,0[illegible]
Chlorure de sodium	0,00[illegible]
— de magnésium	0,00[illegible]
— de calcium	0,011
Acide silicique	0,00[illegible]
Matière organique	très-peu
	0,[illegible]

(Girardin et Preisser.)

L'ARNEUSE OU DE LA RENEUSE, près . pri-e en amont du point de rac-ement de la nouvelle dérivation, le in 1845.

carbonique libre. ... } mosphérique. ..... }	Quantité indeterminée.
	Gr.
onate de chaux. ..... } - de magnésie. ..... }	0,258
de chaux.	0,020
de soude. ..... } de magnésie. ..... }	0,036
ire de sodium. ..... } de calcium. ..... } de magnésium. ..... }	0,014
e alcalin.	traces.
siliciq., alumine. oxyde de fer.	0,044
e organiq. azotée d'une odeur le. ..... quantité indéterminée.	
	0,372

(ON et HENRY.)

LA RIVIÈRE DE BAPAUME ou de CLÈRES ILLY, près Rouen.

	Gr. (1)	Gr. (2)
nate de chaux.	0,1084	0,1079
de chaux.	0,0212	0,0215
ire de sodium.	traces.	traces.
de magnésium..	0,0071	0,0160
de calcium.....	0,0124	0,0148
silicique.	traces.	traces.
e organique.....	traces.	traces.
	0,1491	0,1602

an prise au Houlme. — (2) Eau prise à Deville.

(IN et PREISSER.)

DE BELLEVILLE et de MÉNILMONTANT, Paris.

e contient :

carbonique. ..... } mosphérique. ..... }	Quantité indéterminée.
	Gr.
onates de chaux et de magnés.	0,400
de chaux.	1,100
de soude et de magnésie....	0,520
de strontiane.	traces.
ire de calcium. ..... } de sodium et de magnés.. }	0,400
es de chaux et de magnésie..	traces.
silicique, alumine, oxyde de et matière organique.	0,100
	2,520

(ON et HENRY.)

EAU DE LA BEUVRONNE, prise au droit du déversoir, en plein lit, le 17 juin 1845.

Acide carbonique libre. ... } Air atmosphérique. ..... }	Quantité indeterminée.
	Gr.
Bicarbonate de chaux.	0,142
— de magnésie.	0,100
Sulfate de chaux.	0,071
— de soude. ..... } — de magnésie. ..... }	0,180
Chlorure de sodium. ..... } — de calcium. ..... } — de magnésium. ..... }	0,105
Azotate alcalin.	traces.
Acide silicique, alumine, oxyde de fer.	0,063
Matière organique azotée.	indices
(BOUTRON et HENRY.)	0,661

EAU DE LA BIÈVRE, puisée à Amblainvilliers le 27 octobre 1845.

	Lit.
Acide carbonique.	0,020
Air atmosphérique... quantité indéterminin.	
	Gr.
Bicarbon. de chaux et de magnésie.	0,303
Sulfate de chaux.	0,116
— de soude. ..... } — de magnésie. ..... }	0,170
Chlorure de magnésium. ..... } — de sodium. ..... }	0,181
Acide siliciq., alumine, oxyde de fer.	0,034
Matière organique.	traces.
(BOUTRON et HENRY.)	0,804

EAU DU BRIVÉ, près Saint-Nazaire, recueillie à Pont-Château.

	Lit.	
Oxygène.	0,00491	20,83
Azote.	0,01500	63,55
Acide carbonique.	0,00369	15,62
	0,02360	100,00
	Gr.	
Matière organique.	0,0523	
— inorganique.	0,1410	
	0,1933	

Cette dernière composée ainsi qu'il suit :

Acide silicique.	1,80
Alumine, oxyde de fer.	4,95
Sodium.	30,22
Calcium.	18,11
Magnésium.	2,74
Chlore.	15,80
Acide sulfurique.	3,94
Acide carbon. et oxygène combinés.	22,14
(BOUSSARD et MORIDE.)	100,00

Eau du Cens, près Nantes, recueillie au pont de la route de Rennes.

	Lit.	
Oxygène	0,00552	25,74
Azote	0,01488	69,37
Acide carbonique	0,00105	4,89
	0,02145	100,00

	Gr.
Matière organique	0,0110
— inorganique	0,1190
	0,1300

Cette dernière composée ainsi qu'il suit :

Acide silicique	30,87
Alumine et oxyde de fer	12,40
Sodium	16,11
Calcium	8,12
Magnésium	0,76
Chlore	16,79
Acide sulfurique	3,96
Acide carbon. et oxygène combinés	10,99
	100,00

(Boullerre et Moride.)

Eau du Cher, recueillie à Chateaubriand.

	Lit.	
Oxygène	0,00233	12,76
Azote	0,01381	75,19
Acide carbonique	0,00223	12,05
	0,01837	100,00

	Gr.
Matière organique	0,0170
— inorganique	0,0830
	0,1000

Cette dernière composée ainsi qu'il suit :

Acide silicique	4,00
Alumine et oxyde de fer	11,00
Sodium	22,00
Calcium	10,70
Magnésium	9,10
Chlore	22,70
Acide sulfurique	8,20
Acide carbon. et oxygène combinés	12,30
	100,00

(Boullerre et Moride.)

Eau de la Chésine, à Nantes, recueillie près Nantes, à Carcouët.

	Lit.	
Oxygène	0,00430	22,35
Azote	0,01395	72,45
Acide carbonique	0,00100	5,20
	0,01925	100,00

Matière organique	
— inorganique	

Cette dernière composée ainsi qu'

Acide silicique	
Alumine et oxyde de fer	
Sodium	
Calcium	
Magnésium	
Chlore	
Acide sulfurique	
Acide carbon. et oxygène combiné	

(Boullerre et Moride.)

Eau de la Clairette, puisée à Dé Rouen.

Carbonate de chaux	
Sulfate de chaux	
Chlorure de sodium	
— de magnésium	
— de calcium	
Azotate de chaux	
Acide silicique	
Matière organique	

(Girardin et Preisser.)

Eau de Clignon, qui se jette dan de l'Ourcq (1842), contient :

Carbonate de chaux	
Sulfate de chaux	
Chlorure de sodium	
Matière organique (environ)	
Sels de magnésie et acide silicique	

(Thénard.)

Eau de Clignon, puisée en plein l affluent (en 1846).

Acide carbonique libre	Qu
Air atmosphérique	indet
Bicarbonate de chaux	
— de magnésie	
Sulfate de chaux	
— de soude	
— de magnésie	
Chlorure de sodium	
— de calcium	
— de magnésium	
Acide siciliq., alumine, oxyde de fer	
Matière organ. azotée..	indices très

(Boutron et Henry.)

EAU DE LA COLLINANCE ou GRIVETTE, qui se jette dans le canal de l'Ourcq.

Acide carbonique	Quantité indéterminée.	
Air atmosphérique		
		Gr.
Bicarbonate de chaux		0,193
— de magnésie		
Sulfate de chaux		0,060
— de soude		0,230
— de magnésie		
Chlorure de sodium		0,100
— de calcium		
— de magnésium		
Azotate de chaux ou de magnésie		traces.
Acide siliciq., alumine, oxyde de fer		0,050
Matière organique		indices
		0,633

(BOUTRON et HENRY.)

EAU DU DON (Loire-Inférieure), recueillie au pont de Trévoux.

	Lit.	
Oxygène	0,00538	24,75
Azote	0,01485	68,32
Acide carbonique	0,00150	6,93
	0,02173	100,00
		Gr.
Matière organique		0,0266
— inorganique		0,0566
		0,0832

Cette dernière composée ainsi qu'il suit :

Acide silicique	5,1
Alumine et oxyde de fer	5,1
Sodium	24,0
Calcium	17,2
Magnésium	5,4
Chlore	25,1
Acide sulfurique	7,2
Acide carbon. et oxygène combinés	10,9
	100,0

(BOBIERRE et MORIDE.)

EAU DU DOUBS, à Besançon, puisée en 1828

1 litre :

	Gr.
Chlorure de calcium	0,00
— de sodium	0,00
Sulfate de chaux	0,00
Carbonate de chaux	0,07
— de magnésie	0,02
Acide silicique et alumine	0,00
Sel de potasse	traces
Matière extractive	0,01
	0,13

(DESFOSSES, *Recherches sur la nature et la composition des Eaux potables de Besançon.*)

EAU DU DOUBS, puisée, en amont de Besançon, au port de Rivotte, en janvier 1845.

1 litre :

	Lit.	Composition en 100es.	Composition de l'air dissous
Acide carbonique	0,01784	39,2	»
Azote	0,01820	40,0	65,7
Oxygène	0,00946	20,8	34,3
	0,04550	100,0	100,0

	1er Dépôt. Gr.	2e Dépôt. Gr.	3e Dépôt. Gr.	Composition. Total. Gr.
Acide silicique	0,0030	0,0122	0,0007	0,0159
Alumine	0,0013	0,0008	»	0,0021
Peroxyde de fer	0,0030	»	»	0,0030
Carbonate de chaux	0,1842	0,0068	»	0,1910
— de magnésie	0,0023	»	»	0,0023
Sulfate de soude	»	»	0,0051	0,0051
Chlorure de magnésium	»	»	0,0005	0,0005
— de sodium	»	»	0,0023	0,0023
Azotate de potasse	»	»	0,0041	0,0041
— de soude	»	»	0,0039	0,0039
	0,1938	0,0198	0,0166	0,2302

(DEVILLE.)

Eau de l'Erdre, puisée au déversoir de Nantes.

	Gr.
Matière organique	0,0540
— inorganique	0,9100
	0,1420

Cette dernière composée ainsi qu'il suit :

Acide silicique	2,00
Alumine et oxyde de fer	3,00
Sodium	17,00
Calcium	12,20
Magnésium	7,30
Chlore	23,70
Acide sulfurique	6,50
Acide carbonique et oxygène combinés	28,30
	100,00

(Boirerre et Moride.)

Eau de l'Erdre, à Nantes, puisée au milieu de la rivière, entre la Sonnelière et le village de Barbire.

	Lit.	
Oxygène	0,00504	28,22
Azote	0,01225	68,56
Acide carbonique	0,00058	3,22
	0,01787	100,00

	Gr.
Matière organique	0,0260
— inorganique	0,0615
	0,0875

Cette dernière composée ainsi qu'il suit :

Acide silicique	3,00
Alumine et oxyde de fer	8,00
Sodium	17,00
Calcium	12,90
Magnésium	8,60
Chlore	24,00
Acide sulfurique	7,20
Acide carbonique et oxygène combinés	19,30
	100,00

(Boirerre et Moride.)

Eau de l'Escaut, à Cambrai.

	Lit.
Acide carbonique	0,0267
Oxygène	0,0057
Azote	0,0175
	0,0500

	Gr.
Chlorure de sodium	0,04
Sulfates de chaux et de magnésie	0,00
Carbonate de chaux	0,23
Acide silicique	0,00
Matières organiques	traces
	0,29

(Tordeux, *Journal de Chimie médicale*, 1826, t. II p. 522.)

Eau de la rivière de Ganzeville, près Rouen, prise au Moulin-Bleu.

1 litre :

	Gr.
Carbonate de chaux	0,19630
— d'ammoniaque	0,0041
Sulfate de chaux	0,0020
— de potasse	traces.
Chlorure de sodium	0,0248
— de magnésium	0,0023
— de potassium	traces.
Azotate de chaux	0,0070
Sesquioxyde de fer et alumine	0,0010
Acide silicique	0,0121
Matière organique	quant. ind
	0,2498

(Marchand.)

Eau de la Garonne, prise à la fontaine de la place Saint-Étienne, à Toulouse.

	Gr
Chlorure de calcium	0,216
— de magnésium	0,049
Sulfate de chaux	0,040
Carbonate de chaux	0,080
Oxyde de fer	0,012
Résidu présumé silicieux	0,024
	0,500

(Dispan, *Mémoires de l'Académie de Toulouse*, t. I. p. 12.)

Eau de la Garonne, à Toulouse (1846). 1 litre :

	Lit.	Composition en 100 s.	Composition de l'air sec
Acide carbonique	0,0170	41,9	»
Azote	0,0157	38,6	66,3
Oxygène	0,0079	19,5	33,7
	0,0406	100,0	100,0

	1er Dépôt. Gr	2e Dépôt. Gr.	3e Dépôt. Gr.	Composition. Total. Gr.
eide silicique	0,0085	0,0312	0,0004	0,0401
eroxyde de fer	0,0021	0,0010	»	0,0031
arbonate de chaux	0,0292	0,0353	»	0,0645
— de magnésie	0,0034	»	»	0,0034
— de manganèse	»	0,0025	0,0005	0,0030
— de soude	»	»	0,0065	0,0065
ulfate de soude	»	»	0,0053	0,0053
— de potasse	»	»	0,0076	0,0076
hlorure de sodium	»	»	0,0032	0,0032
	0,0432	0,0700	0,0235	0,1367

HENRI DEVILLE, *Annales de Physique et de Chimie*, 3e série, t. XXIII.)

AU DE LA GERGOGNE, puisée à 110 mètres en amont du réservoir (1845).

cide carbonique libre	Quantité	
ir atmosphérique	indéterminée.	
		Gr.
icarbonate de chaux		0,221
— de magnésie		
ulfate de chaux		0,011
— de soude		0,060
— de magnésie		
hlorure de sodium		0,020
— de calcium		
— de magnésium		
zotate de chaux ou de magnesie		indices
cide silicq., alumine, oxyde de fer		0,010
atière organique	trac. très-marq.	
		0,322

(CHEVRON et HENRY.)

AU DE L'ISAC (Loire-Inférieure), recueillie près Blain.

	Lit.	
xygène	0,00531	27,13
zote	0,01326	67,85
cide carbonique	0,00098	5,02
	0,01955	100,00
		Gr.
atière organique		0,0126
— inorganique		0,0750
		0,0876

ette dernière composée ainsi qu'il suit :

ide silicique	4,60
mine et oxyde de fer	4,60
lium	16,70
cium	20,10
gnésium	6,80
A reporter	52,80
Report	52,80
Chlore	24,70
Acide sulfurique	7,20
Acide carbon. et oxygène combinés.	15,30
	100,00

(ROMEBRE et MORIDE.)

EAU DE LA RIVIÈRE DE LILLEBONNE, près Rouen, prise à sa source.

1 litre a fourni un résidu ainsi composé :

	Gr.
Carbonate de chaux	0,181
Sulfate de chaux	0,014
Chlorure de calcium	0,031
— de magnésium	0,020
Azotate de chaux	traces.
Acide silicique	0,002
Matière organique	traces.
	0,248

(GIRARDIN et PREISSER.)

EAU DE LA LOIRE, à Firminy.

	Lit.
Acide carbonique	0,0128
Azote	0,0170
Oxygène	0,0080
	0,0378
	Gr.
Chlorure de sodium	0,0070
— de calcium	
— de magnésium	
Sulfate de chaux	0,0026
Carbonate de chaux	0,0144
Acide silicique	0,0070
Oxyde de fer	0,0018
Matière organique	0,0024
	0,0352

(JAMICOT, *Bulletin de la Société industrielle de Saint-Etienne*, 1842, t. XIX, p. 37.)

U DE LA LOIRE, recueillie sous le pont de Meung, près d'Orléans, au commencement d'une forte crue du fleuve.

	Lit.	
cide carbonique	0,0018	8,3
zote	0,0202	91,7
xygène		

	1er Dépôt. Gr.	2e Dépôt. Gr.	3e Dépôt. Gr.	Composition Total. Gr.
Acide silicique	0,0155	0,0254	»	0,0406
Alumine	0,0058	0,0013	»	0,0071
Peroxyde de fer	0,0055	»	»	0,0055
Carbonate de chaux	0,0015	0,0466	»	0,0481
— de magnésie	0,0022	0,0022	0,0017	0,0061
— de soude	»	»	0,0146	0,0146
Sulfate de soude	»	»	0,0034	0,0034
Chlorure de sodium	»	»	0,0048	0,0048
Silicate de potasse	»	»	0,0044	0,0044
	0,0305	0,0752	0,0289	0,1346

(Henri Deville, *Annales de Physique et de Chimie*, 3e série, t. XXIII.)

Eau de la Loire, à Nantes.

	Lit.	
Oxygène	0,00548	31,31
Azote	0,01145	65,66
Acide carbonique	0,00053	3,03
	0,01746	100,00

	Gr.
Matière organique	0,0220
— inorganique	0,0950
	0,1170

Cette dernière composée ainsi qu'il suit :

Acide silicique	5,60
Alumine et oxyde de fer	4,54
Sodium	8,72
Calcium	24,85
Magnésium	5,81
Chlore	7,41
Acide sulfurique	3,94
Acide carbon. et oxygène combinés	89,13
	100,00

(Boussarde et Moride.)

Eau de la Loire, puisée au milieu du fleuve, au sortir de Nantes, à Trente-Moult.

	Lit.	
Oxygène	0,00648	30,39
Azote	0,01375	64,50
Acide carbonique	0,00107	5,11
	0,02130	100,00

	Gr.
Matière organique	0,0250
— inorganique	0,0750
	0,1000

Cette dernière composée ainsi qu'il suit :

Acide silicique	4,58
Alumine et oxyde de fer	4,00
Sodium	9,24
Calcium	26,45
Magnésium	5,67
Chlore	7,41
Acide sulfurique	3,94
Acide carbon. et oxygène combinés	38,71
	100,00

(Boussarde et Moride.)

Eau de la Loire, à sa sortie des établissements de filtrage.

1 litre donne un résidu ainsi composé :

	Gr.
Matière organique	trac
— inorganique	0,1[illegible]

Cette dernière composée ainsi qu'il suit

Acide silicique	2[illegible]
Alumine et oxyde de fer	4[illegible]
Sodium	8[illegible]
Calcium	16[illegible]
Magnésium	15[illegible]
Chlore	5[illegible]
Acide sulfurique	20,[illegible]
Acide carbon. et oxygène combinés	23.[illegible]
	100.[illegible]

(Boussarde et Moride.)

Eau de la Maine, recueillie à Château-Thebaut.

1 litre :

	Lit.	
Oxygène	0,00393	20.6[illegible]
Azote	0,01319	69.0[illegible]
Acide carbonique	0,00197	10.3[illegible]
	0,01909	100.0[illegible]

	Gr.
Matière organique	0,0[illegible]
— inorganique	0,0[illegible]
	0,1[illegible]

Cette dernière composée ainsi qu'il suit :

Acide silicique	3.1[illegible]
Alumine et oxyde de fer	5.1[illegible]
Sodium	23.0[illegible]
Calcium	9.3[illegible]
Magnésium	7.5[illegible]
Chlore	16.3[illegible]
Acide sulfurique	2.9[illegible]
Acide carbonique	32.1[illegible]
	100.0[illegible]

(Boussarde et Moride.)

Eau de la Maine, à Angers.

Résidu de 1 litre :

	Gr.
Carbonate de chaux	0,100
— de magnésie	0,006
Chlorure de sodium	0,022
— de calcium et de magnés.	0,006
Matière extractive et perte	0,013
	0,147

(Cadot et Rougon, *Mémoires de la Société d'Agriculture d'Angers*, t. II, p. 206. — 1834.)

Eau de la Marne, puisée en décembre 1827, après une crue assez forte.

Résidu de 1 litre :

	Gr.
Acide silicique	0,006
Carbonate de chaux	0,105
— de magnésie	0,009
Sulfate de chaux	0,031
— de magnésie	0,0121
Chlorures de sodium et de magnés.	0,017
Matière organique	traces.
	0,1801

(Vauquelin et Bouchardat.)

Eau de la Marne, puisée en amont du pont de Charenton, en juillet 1831, a donné par litre :

	Lit.
Air atmosphérique	0,029
Acide carbonique	0,005
	Gr.
Sulfate de chaux	0,015
Carbonate de chaux	0,085
Chlorure de magnésium et azotate de magnésie	0,040
	0,140

Dépôt terreux abandonné par les eaux de la Marne sur les bords riverains, lors de l'inondation du mois de mars 1844 (recueilli sur l'herbe d'une prairie).

		Gr.
Sable siliceux pur		33,30
Carbonate de chaux		37,96
— de magnésie		0,33
Argile ferrugineuse.	Acide silicique	16,61
	Alumine	5,97
	Peroxyde de fer	0,50
	A reporter	94,67
	Report	94,[illegible]
Acide ulmique et matière organique soluble dans l'ammoniaque		0,[illegible]
Détritus organique insoluble		0,[illegible]
Eau		4,[illegible]
		100,[illegible]

(Lassaigne.)

Eau de la Moine, recueillie à Clisson.

1 litre :

	Lit.	
Oxygène	0,00430	19,[illegible]
Azote	0,01450	65,[illegible]
Acide carbonique	0,00328	14,[illegible]
	0,02208	100,[illegible]

	Gr.
Matière organique	0,04[illegible]
— inorganique	0,11[illegible]
	0,15[illegible]

Cette dernière composée ainsi qu'il suit :

Acide silicique	8,[illegible]
Alumine et oxyde de fer	6,[illegible]
Sodium	25,[illegible]
Calcium	9,[illegible]
Magnésium	4,[illegible]
Chlore	19,[illegible]
Acide sulfurique	4,[illegible]
Acide carbon. et oxygène combinés	22,[illegible]
	100,[illegible]

(Boudrade et Moride.)

Eau du Mory, puisée en plein lit, à 50 m[illegible] au delà de la nouvelle dérivation (1845).

Acide carbonique libre	Quantité indéterminé
Air atmosphérique	
	Gr.
Bicarbonate de chaux	0,2[illegible]
— de magnésie	0,1[illegible]
Sulfate de chaux	0,0[illegible]
— de soude	0,1[illegible]
— de magnésie	
Chlorure de sodium	0,1[illegible]
— de calcium	
— de magnésium	
Azotate alcalin	trace
Acide silicique, alumine, oxyde de fer	0,0[illegible]
Matière organique azotée	
	0,6[illegible]

(Boutron et Henry.)

Eaux de la Moselle et autres, près Metz (1846).

	Eaux de la ville de Metz.					Eaux de la vallée de Monveaux.							
	Rivière de la Moselle.	Source de Scy.	Source de Lessy.	Fontaine de la Préfect	Sources du Sablon.	Fontaine de la place St-Nicolas.	Source de la Poulette.	Source de Tonnerie	Source du Grenadier	Source de la Bonne-Brute.	Source de la Mar mouille.	Source du Pré-Lecour.	Ruisseau du Châtel-St-Germ.
	Lit.	Lit.	Lit.	Lit.	Lit.	Lit.	Lit.	Lit.	Lit	Lit.	Lit.	Lit	Lit.
Acide carbonique	0,0040	0,0122	0,0112	0,0096	0,0176	0,0102	0,0164	0,0214	0,0168	0,0160	0,0138	0,0168	0,0260
Oxygène	0,0078	0,0056	0,0066	0,0078	0,0063	0,0075	0,0061	0,0082	0,0061	0,0060	0,0063	0,0090	0,0068
Azote	0,0155	0,0112	0,0134	0,0182	0,0137	0,0158	0,0125	0,0136	0,0140	0,0137	0,0131	0,0208	0,0136
	0,0273	0,0290	0,0312	0,0356	0,0376	0,0335	0,0350	0,0412	0,0369	0,0357	0,0357	0,0466	0,0464
	Gr.	Gr.	Gr.	Gr.	Gr.	Gr.	Gr.	Gr.	Gr.	Gr.	Gr.	Gr.	Gr.
Carbonate de chaux	0,060	0,122	0,126	0,114	0,153	0,116	0,138	0,140	0,172	0,120	0,156	0,122	0,162
Sulfate de chaux	0,026	0,008	0,010	0,024	0,040	0,048	0,014	0,008	0,016	0,012	0,008	0,014	0,012
— de magnésie	0,003	0,004	0,002	0,005	0,005	0,004							
— d'alumine	0,001	0,003	0,001	0,004	0,004	0,004							
Chlorure de calcium	0,003	0,006	0,004	0,012	»	»							
— de potassium	0,004	0,003	0,001	0,007	0,010	0,010							
— de sodium	0,003	»	»	»	»	»							
Azotate de chaux	0,005	0,008	0,009	0,018	0,010	0,008	0,022	0,024	0,026	0,028	0,026	0,024	0.026
— de potasse	»	»	»	»	0,018	0,008							
Silicate de potasse	0,002	0,003	0,002	0,003	0,003	0,002							
Carbonate de magnésie	0,004	0,006	0,006	0,006	0,005	0,006							
— de fer	0,001	0,002	0,001	0,006	0,001	0,001							
Matières organ. et acide crénique	0,004	0,003	0,002	0,006	0,003	0,003							
	0,116	0,168	0,165	0,205	0,252	0,180	0,174	0,172	0,214	0,260	0,190	0,170	0,200

Ch. Lassaigne, *Rapport des travaux de la Société de ...*

Eau de l'Ourcq, prise à son entrée dans la gare de Mareuil (août 1845).

1 litre :

Acide carbonique libre. ...	Quantité indéterminée.
Air atmosphérique.....	
	Gr.
Bicarbonate de chaux.....	0,107
— de magnésie.....	
Sulfate de chaux.....	0,082
— de soude.....	0,051
— de magnesie.....	
Chlorure de sodium.....	0,014
— de calcium.....	
— de magnésium.....	
Azotate alcalin.....	traces.
Acide silicique, alumine, oxyde de fer.....	0,027
Matière organique azotée.....	indices
	0,281

(Boutron et Henry.)

Eau du canal de l'Ourcq, prise à la ga circulaire de la Villette, en 1845.

1 litre :

Acide carbonique.....	Quantité indéterminé
Air atmosphérique.....	
	Gr.
Bicarbonate de chaux.....	0,1
— de magnésie.....	0,0
Sulfate de chaux.....	0,0
— de soude.....	0,0
— de magnesie.....	
Chlorure de sodium.....	0,1
— de calcium.....	
— de magnésium.....	
Azotate alcalin.....	trac
Acide silicique, alumine, oxyde de fer.....	0,0
Matière organique azotée...	indic. sensi
	0,5

(Boutron et Henry.)

Eaux du canal de l'Ourcq (1827). 1,000 grammes d'eau ont donné :

SUBSTANCES CONTENUES DANS LES EAUX.	Canal de l'Ourcq au-dessus de la 1re écluse du canal de St-Denis	Canal de l'Ourcq, bassin de la Villette à l'entrée du canal de l'Ouvrée.	Canal de l'Ourcq, canal de ceinture à la bâche Saint-Laurent	Canal de l'Ourcq bassin Saint-Victo
	Lit			
Acide carbonique.....	0,0737	»	»	»
	Gr.	Gr.	Gr.	Gr.
Acide silicique.....	0,02	0,02	0,02	0,02
Carbonate de chaux.....	0,175	0,17	0,163	0,12
— de magnésie.....	0,02	0,017	0,0165	0,015
Sulfate de chaux.....	0,153	0,151	0,147	0,132
— de magnésie.....	0,07	0,072	0,070	0,08
Chlorure de magnésium et de sodium.....	0,041	0,037	0,039	0,037
Substances organiques.....	Quantité sensible.	Quantité bien sensible.	Quantité très-marquée.	Maximum.
	0,479	0,467	0,4565	0,404

(Vauquelin et Bouchardat.)

Eaux des Prés-Saint-Gervais.

Acide carbonique.....	Quantité indéterminée.
Air atmosphérique.....	
	Gr.
Bicarbonate de chaux.....	0,032
— de magnésie.....	0,012
Sulfate de chaux.....	0,430
— de soude.....	0,100
— de magnésie.....	
A reporter.....	0,574
Report.....	0,5
Sulfate de strontiane.....	trace
Chlorure de sodium.....	0,6
— de calcium.....	
— de magnésium.....	
Azotate alcalin.....	indic
Acide silicique, alumine, oxyde de fer.....	0,0
Matière organique.....	
	1,1

(Boutron et Henry.)

Eau de la rivière de Rançon, près Rouen.

Eau des deux sources qui donnent naissance au Rançon.

	Gr. (1)	Gr. (2)
Carbonate de chaux...	0,147	0,111
Sulfate de chaux.....	0,034	0,031
Chlorure de calcium...	0,023	0,020
— de magnésium	0,010	0,019
Azotate de chaux.....	traces.	0,007
Acide silicique.....	traces.	traces.
Matière organique.....	traces.	traces plus sensibles.
Carbonate de fer.....	traces.	»
	0,214	0,188

(1) Source plus faible. — (2) Source Lemonnier.

(Girardin et Preisser.)

Eau du Rhin, puisée à Bâle et près de Strasbourg, en 1837.

	Gr.
Carbonate de chaux.....	0,127
— de magnésie.....	0,013
Sulfate de chaux.....	0,045
— de magnésie.....	0,003
— de soude.....	0,001
Chlorure de sodium.....	0,001
Acide silicique.....	0,002
Perte.....	0,005
	0,171

(Pagenst.)

Eau du Rhin. Voyez au Dictionnaire Eau diverses.

Eau du Rhône, à Lyon.

	Juillet 1835 (1)	Février 1839 (2)	2 Mars 1839 (3)	18 Mars 1839 (4)	28 Avril 1839 (5)	20 Sept. 1839 (6)
	Lit.	Lit.	Lit.	Lit.	Lit.	Lit.
Acide carbonique.....	0,0065	0,0182	0,0128	0,0167	0,0109	0,0079
Azote.....	0,0115	0,0124	0,0160	0,0222	0,0145	0,0140
Oxygène.....	0,0065	0,0067	0,0079	0,0087	0,0071	0,0063
	0,0245	0,0373	0,0367	0,0476	0,0325	0,0282
	Gr.	Gr.	Gr.	Gr.	Gr.	Gr.
Carbonate de chaux.....	0,1006	0,1567	0,141	0,135	0,140	0,133
Sulfate de chaux.....	0,0067	0,0195	0,014	0,004	indét.	indét.
— de soude.....	traces.	0,0069	»			
— de magnésie.....	traces.		0,016			
Chlorure de sodium.....	traces.	0,0067	0,004	0,004	indét.	indét.
— de magnésium.....	»					
— de calcium.....	traces.					
Azotates de potasse et de magnésie.....	»	»	0,003	0,003	indét.	indét.
Acide silicique.....	»	»	traces.	traces.	traces.	traces.
	0,1073	0,1898	0,175	0,140	»	»
Matières organiques.....	»	»	0,007	0,013	indét.	indét.

(1) Boussingault. — (2) Dupasquier. — (3) (4) (5) (6) Bineau.

Eau du Rhône, à Genève (1836).

1 litre :

	Lit.	Composition en 100es.	Composition de l'air dissous.
Acide carbonique.....	0,0080	22,8	»
Azote.....	0,0184	53,0	68,6
Oxygène.....	0,0084	24,2	31,4
	0,0348	100,0	100,0

	1er Dépôt.	2e Dépôt.	3e Dépôt.	Composition Total.
	Gr.	Gr.	Gr.	Gr.
Acide silicique	0,0030	1,0208	»	0,0238
Alumine	0,0012	0,0027	»	0,0039
Carbonate de chaux	0,0620	0,0169	»	6,0789
— de magnésie	0,0008	0,0041	»	6,0049
Sulfate de chaux	»	0,0317	0,0149	0,0466
— de magnésie	»	»	0,0063	0,0063
— de soude	»	»	0,0074	0,0074
Chlorure de sodium	»	»	0,0017	0,0017
Azotate de potasse	»	»	0,0040	0,0040
— de soude	»	»	0,0045	0,0045
	0,0670	0,0762	0,0388	0,1820

(Deville.)

Eau de la rivière de Robec, près Rouen, puisée à l'endroit où elle sort de terre.

1 litre :

	Gr.
Carbonate de chaux	0,117
Sulfate de chaux	0,036
Chlorure de sodium	traces.
— de magnésium	0,010
— de calcium	0,014
Azotate de chaux	traces.
Acide silicique	0,001
Matière organique	traces.
	0,178

(Girardin et Preisser.)

Eau de la Roche-de-Crégy, puisée en 1845 à la sortie de l'aqueduc.

1 litre :

Acide carbonique } Air atmosphérique	Quantité indéterminée.
	Gr.
Bicarbonate de chaux } — de magnésie	0,816
Sulfate de chaux	1,470
— de soude } — de magnésie	0,175
— de strontiane	indices
Chlorure de sodium } — de calcium } — de magnésium	0,110
Azotate de chaux ou de magnésie	indices très-marqués.
Acide silic., alumine, oxyde de fer	0,024
Matière organique	trac. peu sens.
	2,595

(Boutron et Henry.)

Eau du Rutel ou ru de Villenoy, puisée, en juillet 1845, à 100 mètres en amont du réservoir.

Acide carbonique libre } Air atmosphérique	Quantité indéterminée.
	Gr.
Bicarbonate de chaux } — de magnésie	0,4
Sulfate de chaux	0,0
— de soude } — de magnésie	0,3
Chlorure de sodium } — de calcium } — de magnésium	0,1
Azotate alcalin	trac. très-se
Acide silicique	0,0
Alumine et oxyde de fer	trac
Matière organique	indi
	0,9

(Boutron et Henry.)

Eau de la Saône, à Mâcon.

	Gr.
Carbonate de chaux	0,1
Sulfate de chaux	0,0
Chlorure de calcium	0,0
— de sodium	0,0
Acide silicique	trac
Oxyde de fer	trac
	0,1

(Niepce.)

Eau de la Saône, prise à Lyon.

	Lit. (1)	Lit. (
Acide carbonique	0,0126	0,01
Azote	0,0137	0,01
Oxygène	0,0060	0,00
	0,0323	0,03
	Gr.	Gr.
Carbon. de chaux et acide silicique	0,134	0,16
Sulfate de chaux	0,003	0,00
Chlorure de sodium	0,002	0,00
Azotates	0,002	»
	0,141	»
Matières organiques	0,030	»

(1) 5 mars 1839. — (2) 31 mars 1839.

(Bineau.)

Eaux de la Seine, prise avant sa jonction avec la Marne.

	Gr.
Acide silicique	0,004
Carbonate de chaux	0,119
Sulfate de chaux	0,0385
Chlorure de calcium et de sodium	0,017
Chlorure de magnésium	traces.
Azotate de chaux... quant indet. mais constante.	
Substances organiques	traces.
	0,1785

(Bourchardat, *Journal de Pharmacie* de l'année 1830.)

Eau de la Seine, puisée au Port-à-l'Anglais (1831).

	Lit.
Air atmosphérique	0,024
Acide carbonique	0,006
Sulfate de chaux	0.01
Carbonate de chaux	0,09
Chlorure de magnésium et azotate de magnesie	0.01
	0.12

(Lassaigne, *Éléments de Chimie*, 3e édit., t. I, p. 71)

Eaux de la Seine, à Rouen.

Résidu de 1 litre :

Eau de la Seine	0,33
Eau de la source de Joinville	0.43
— de Darnétal	0.43
— de Gaalor	0.56
— de Notre-Dame	1,14
— du Plat	1,41
Eau de puits	1,73
Eau des fontaines de Dieppe	0,30

(Lepecq)

Eau de la Seine, à Rouen, prise avant son entrée à Rouen et au sortir de la ville.

SUBSTANCES FIXES TENUES EN DISSOLUTION.	EAU prise à l'Escure avant son entrée à Rouen en juillet 1842.	EAU prise à l'Escure avant son entrée à Rouen en janvier 1842.	EAU prise à l'Ile du Petit-Gué à la sortie de la ville en juillet 1842.	EAU de la rive droite, prise à peu de distance du pont de pierre en mars 1842.	EAU de la rive gauche prise près de la caserne de St-Sever en mars 1842.
Carbonate de chaux	0,083	0,071	0,084	0,082	0.075
Sulfate de chaux	0,038	0,033	0,038	0,039	0.034
Chlorure de sodium	0,021	0,018	0,031	0,020	0.017
— de magnésium	0,007	0,012	0,010	0,007	0.012
— de calcium	0,015	0,017	0,016	0,016	0,017
Acide silicique	Quant. indét.	traces.	traces.	traces.	traces.
Matières organiques	traces.	Quant. marq.	Quantité plus forte que dans les deux premières anal.	0,006	0,003
Résidus solides par litre	0,164	0,154	0,176	0,170	0,158

(Girardin et Preisser.)

Eau de la Seine, à Rouen. 1 litre contient :

	MASSE SALINE.	SEL MARIN.	SÉLÉNITE.	SEL de Glauber.
	Grains.	Grains.	Grains.	Grains
Eau de la Seine, puisée vers le pont, à Rouen	3 1/2	3	0 1/2	traces.
Id., puisée à Dieppedalle, la marée montant	3 1/3	0 1/2	2	1
Eau des fontaines publiques de Rouen	6 1/2	1	5 1/2	»
Eau de plusieurs puits de Rouen	17	12 Nitre à base terreuse.	5	»

(Lavoisier, *Précis analytique des Travaux de l'Académie de Rouen, de 1761 à 1770*, t. III, p. 144.)

A SÈVRE, prise à la Morinière, près

	Lit.	
.....	0,00440	24,74
.....	0,01213	68,19
rbonique.....	0,00126	7,07
	0,01779	100,00

	Gr.
organique.....	0,0083
inorganique.....	0,0550
	0,0633

ernière composée ainsi qu'il suit :

licique.....	13,00
et oxyde de fer.....	5,00
.....	24,00
.....	7,10
um.....	6,70
.....	15,80
ilfurique.....	3,90
irbonique et oxygène com-	24,50
t MORIDE.)	100,00

A SUIPE, près Reims.

d'eau contient :

	Lit.		
.....	0,01762	56,44	69,56
.....	0,00771	24,70	30,44
irboniq.	0,00589	18,86	»
	0,03122	100,00	100,00

	Gr.
te de chaux.....	0,15719
de potasse.....	0,00371
e de potassium.....	0,00384
de sodium.....	0,00589
licique.....	0,00248
.....	0,00197
le fer.....	0,00530
crénate..... / nate de soude et chaux .	0,01066
	0,19101

A THÉROUENNE.

arbonique..... / osphérique.....	Quantité indeterminée.
	Gr.
nate de chaux..... / de magnésie.....	0,380
le chaux.....	0,061
le soude..... / le magnesie.....	0,041
e de sodium..... / de calcium..... / de magnésium.....	0,059
licique, alum., oxyde de fer.	0,031
organique.....	traces.
et HENRY.)	0,572

EAU DE LA RIVIÈRE DE VALMONT, puisée en deçà de Valmont, à 2 kilomèt. des sources de la rivière.

1 litre :

	Gr.
Carbonate de chaux.....	0,20290
— de magnésie.....	traces.
— d'ammoniaque.....	0,00190
Sulfate de chaux.....	0,00355
— de potasse.....	traces.
Chlorure de sodium.....	0,02596
— de calcium.....	traces.
Azotate de chaux.....	0,00319
Sesquioxyde de fer et alumine...	0,00093
Acide silicique.....	0,01079
Matière organique.....	quantité ind.
(MARCHAND.)	0,24922

EAU DE LA VIENNE, puisée au bas des remparts de Troyes.

1 litre :

	Gr.
Acide carbonique, environ.....	0,045
Carbonate de chaux.....	0,165
Sulfate de chaux.....	0,010
Chlorure de calcium.....	0,020
— de magnésium.....	0,003
Acide silicique.....	traces.
Substance organique, probablement de nature végétale..	quant. très-sensible.
	0,198

(DELAPORTE, *Mémoires de la Société d'Agriculture, etc., du département de l'Aube*, 1830, p. 165.)

EAU DE LA VILAINE, puisée à Redon.

1 litre :

	Gr.	
Oxygène.....	0,00376	18,35
Azote.....	0,01489	72,65
Acide carbonique.....	0,00185	9,00
	0,02050	100,00

Matière organique.....	0,0295
— inorganique.....	0,0705
	0,1000

Cette dernière composée ainsi qu'il suit :

Acide silicique.....	4,50
Alumine et oxyde de fer.....	4,50
Sodium.....	23,00
Calcium.....	10,00
Magnésium.....	9,00
Chlore.....	21,20
Acide sulfurique.....	7,50
Acide carbon. et oxygene combinés.	20,30
(BOBIERRE et MORIDE.)	100,00

Eaux douces. Résidus fournis par quelques eaux potables.

Noms des eaux.	
Eau de la Seine avant sa jonction à la Marne	
Eau de la Seine dans Paris	
Eau de la Seine au sortir de Paris	
Eau de la Seine à Rouen	
Eau de la Seine au sortir de Rouen	
Eau de la Marne, avant sa jonction à la Seine	
— de la Vienne, à Troyes	
— du Rhône, à Lyon, en été	
— — — en hiver	
— de la Saône, à Lyon	
— de la Loire, près Firminy, près Saint-Étienne	
— — à Nantes	
— — au sortir de Nantes	
— du canal de l'Ourcq, près Paris	
— de la rivière de Bapaume (Seine-Inférieure)	0,1491 à
— de la rivière de Robec, avant son entrée à Rouen	
— de la rivière d'Aubette, avant son entrée à Rouen	
— de la rivière de Lillebonne (Seine-Inférieure)	
— de la rivière de Valmont	
Source d'Arcueil (fontaine de l'Institut, à Paris)	
Eau des fontaines ou sources de Rouen	0,2140 à
— — — du Havre	0,3939 à
— des sources de Belleville et de Ménilmontant, près Paris	
— d'un puits artésien, à Perpignan	
— — à Rouen	
— — à Elbeuf	
— — à Grenelle, dans Paris	

(Ad. Bobierre et Ed. Morire, *Agriculture de l'ouest de la France*, 1846, t. V, p. 467.)

Eau du canal de Roubaix, puisée près de son confluent avec la Basse-Deule (14 juillet 1858).

1 litre contient :

	Cc.
Oxygène	0,80
Acide carbonique	2,78
Azote	10,00
Ammoniaque	très-peu.

	Gr.
Chlorure de sodium } — de potassium }	0,010
Sulfate de potasse	0,030
Carbonate de potasse } — de soude }	0,005
Carbonate de chaux	0,200
Phosphate de chaux	0,003
Sulfate de chaux	0,030
Alumine	0,002
Silice	0,005
Matières organiques dissoutes	0,085
	0,370

(Victor Meurein.)

EAUX MINÉRALES.

Eaux de Saint-Clément. Résidu de

Carbonate de chaux	
— de magnésie	
Sulfate de chaux	
Chlorure de calcium	
— de magnésium	
— de sodium	

(Dupasquier.)

Source de l'Isanka, près de Cette.

1 litre a donné 0gr,21 résidu salin posé de :

Carbonate de chaux.
Bicarbonate de soude.
Sulfates.
Chlorures.
Traces de fer et de silice.

(Dupont, Ingénieur des Mines, *Étude d'un pro provisionnement d'eau pour la ville de Cett*

ÉE.

ISIEN DE KISSINGEN (Bavière). Le 630 mètres de profondeur, donne ıte 12 mètres cubes d'eau à 19° les, ainsi composés :

.....	25
.. ..	75
	100

Agriculture pratique, n° 2, 1851, p. 88.)

VONNEUSES provenant du dé- des laines brutes.

, appelées aussi *ébrouées*, provien- ıalement des filatures de laine.

.....	96,60
acides gras.....	1,09
ınimales azotées.....	0,73
de potasse.....	
de soude.....	
de potassium.....	0,63
de sodium.....	
potasse.....	
soude.....	
de chaux.....	
de chaux.....	0,95
fer.....	
.....	0,57
REIN.)	100,57

EAUX DE SOURCES ET PUITS. Voyez SOURCES.

EXCRÉMENTS.

BOUSE DE VACHE.

Eau.....	69,58
Matières biliaires.....	0,74
Matières sucrées.....	0,93
Chlorophyle.....	0,28
Matière albumineuse.....	0,63
Fibres végétales.....	26,39
Chlorure de sodium.....	0,08
Sulfate de potasse.....	0,05
— de chaux.....	0,25
Phosphate de chaux.....	0,46
Carbonate de chaux.....	0,24
— de fer.....	0,09
Silice.....	0,14
Perte.....	0,14
	100,00

(PENOT, *Bulletin de la Société de Mulhouse*, oct. 1834.)

EXCRÉMENTS DU PÉLICAN à l'état solide.

Ammoniaque.....	9,02
Acide urique.....	84,65
Phosphate de chaux.....	6,15
(Dr WOLLASTON.)	99,82

l.

ı des feuilles.	(1) Gr.	(2) Gr.	(3) Gr.
'orme fraîches (2 juin 1855).....	760	240	10,1
fanées.....	200	800	33,6
complétement desséchées.....	»	1000	42,0
'orme fraîches les plus tendres (11 août 1855).....	700	300	11,3
fanées.....	200	800	30,2
complétement desséchées.....	»	1000	37,8
orme fraîches plus dures (même date).....	676	324	9,55
fanées.....	200	800	23,6
complétement desséchées.....	»	1000	29,5
orme fraîches (9 novembre).....	633	367	7,55
fanées.....	200	800	16,8
complétement desséché s.....	»	1000	20,7
e *peuplier du Canada* fraîches (2 juin 1855).....	784	216	8,6
rgeons dépouillés de feuilles.....	817	183	7,4
e peuplier du Canada fanées.....	200	800	32,6
— complétement desséchées.....	»	1000	40,8
e peuplier du Canada fraîches (11 août).....	729	271	9,5
— fanées.....	200	800	27,9
— complétement desséchées.....	»	1000	34,9
e *vigne* très-tendres.....	783	217	9,2
dépouillés de leurs feuilles.....	901	99	2,6
avec leurs feuilles.....	879	121	3,8
e vigne fanées.....	200	800	35,6
complétement desséchées.....	»	1000	32,0
ıules complétement desséchées.....	»	1000	42,6

ır kilog. — (2) Matière sèche par kilog. — (3) Azote par kilog.

Désignation des feuilles.	(1) Gr.	(2) Gr.	(3) Gr
Feuilles de vigne cueillies le 8 novembre 1855.	761	239	4.6
— fanées.	200	800	15.5
— complétement desséchées.	»	1000	19.1
Feuilles de vigne cueillies le 25 novembre 1855.	760	240	3.5
— fanées.	200	800	11.3
— complétement desséchées.	»	1000	14.1
Feuilles de *lierre* vertes.	624	376	6.0
— complétement desséchées.	»	1000	17.3
Jeunes rameaux verts dépouillés de leurs feuilles.	690	310	4.[illegible]

(1) Eau par kilog. — (2) Matière sèche par kilog. — (3) Azote par kilog.

(Is. Pierre, *Recherches analytiques sur les plantes nuisibles*, p. 181.)

FOURRAGES.

Désignation des fourrages.	(1) Gr.	(2) Gr.	(3) Gr
Gui des pommiers.	»	»	»
Feuilles et bourgeons de gui des pommiers.	649	351	9.1
Rameaux verts sans feuilles de gui des pommiers.	587	413	9.8
Gui entier frais.	628	372	9.3
Moutarde sauvage en fleurs.	879	121	4.1
Chardons hauts de 0m,15.	880	120	3.6
— après commencement de fanage.	704	296	7.0
— fanés à 20 p. °/o d'humidité.	200	800	37.4
— plus avancés (hauts de 0m,25).	889	111	4.3
— flétris par commencement de fanage.	711	289	5.4
— fanés à 20 p. °/o d'humidité.	200	800	31.2
— sur le point de fleurir.	881	119	3.8
— flétris par commencement de fanage.	705	295	4.8
— fanés à 20 p. °/o d'humidité.	200	800	25.5
Ortie tendre.	842	158	8.5
— flétrie par commencement de fanage.	674	326	10.6
— fanée à 20 p. °/o d'humidité.	200	800	43.3
— en pleine floraison.	788	212	7.2
— flétrie par commencement de fanage.	631	369	9.0
— fanée à 20 p. °/o d'humidité.	200	800	27.2
Jeunes feuilles d'orties fanées à 20 p. °/o.	200	800	52.0

(1) Eau par kilog. — (2) Matière sèche par kilog. — (3) Azote par kilog.

(Is. Pierre, *Recherches analytiques sur la composition des plantes nuisibles*, p. 165.)

FOURRAGES. Voy. FEUILLES.

FROMENT.

Le gluten s'est élevé, en moyenne, p. 100 :

Dans la farine d'un blé tousselle à..	8,70
Id. d'un blé saisette à.	12,39
Id. d'un blé de Pologne à.	14,75
Id. d'un blé de Tangarock à.	16,94
Id. d'un blé d'Auvergne à.	17,62
Id. d'un autre blé d'Auvergne à...	13,73

(Paten, *Journal d'Agriculture pratique*, 1851, nº 6, p. 254.)

FROMENT.

	(1)	(2)
1° Fumé avec de l'urine hum.	35,1	39.[illegible]
2° Avec du sang de bœuf....	34.2	41.[illegible]
3° Avec des excrém. humains..	33.1	41.[illegible]
4° — de mouton	22.9	42.[illegible]
5° — de chèvre.	32.9	42.[illegible]
6° — de cheval.	13,7	61.[illegible]
7° — de pigeon.	12,2	63.[illegible]
8° — de vache..	12,0	62.[illegible]
9° Sol non fumé.	9.2	66.[illegible]

(1) Gluten. — (2) Amidon.

(De Gasparin, *Cours d'Agriculture*, t. III, p. 60)

Froment.

	Variétés.	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)	(9
1	Blé de Mongolie	19,00	1,50	20,50	3,28	79,0	0,50	»	»	2/1
2	— de Miracle	17,50	1,50	19,00	3,04	80,0	0,25	»	1/1000	1/1
3	Poulard carré de Tangarock	17,50	1,00	18,50	2,96	80,0	»	»	1/1000	1/1
4	Marianopol de Marseille	17,50	4,00	21,00	3,36	78,0	»	8/1000	1/1000	2/1
5	Seisette de Provence	17,00	2,00	19,00	3,04	80,0	»	8/1000	1/1000	2/1
6	Richelle d'hiver de Grignon	16,75	1,25	18,00	2,88	80,0	0,25	9/1000	»	1/1
7	d de mars	16,50	1,00	17,50	2,80	81,0	0,25	7/1000	»	2/1
8	Poulard blanc velu de Dreux	16,50	1,50	18,00	2,88	80,0	0,50	»	1/1000	1/1
9	Blé d'hiver d d Essex, de Paris	14,00	1,00	15,00	2,40	84,0	0,25	»	2/1000	2/1
10	— commun de Dreux	13,50	1,00	14,50	2,32	84,0	0,50	7/1000	»	2/1
11	— venu du Portugal	13,00	1,00	14,00	2,25	84,0	»	»	1/1000	2/1
12	— d'hiver réc. en Angleterre	11,00	2,00	13,00	2,08	86,0	0,50	trac.	»	1/1
13	— blanc récolté en Écosse	9,00	3,00	12,00	1,92	87,0	0,50	7/1000	»	1/1
14	— carre de Sicile	18,50	0,25	18,75	3,00	80,0	0,25	»	1/1000	1/1
15	— du Caucase, récolté à Paris	18,00	0,50	18,50	2,96	80,0	0,25	»	1/1000	1/1
16	Seisette de Provence de Sault	17,50	1,00	18,50	2,96	80,0	0,25	»	1/1000	1/1
17	Poulard carré blanc (Ste-Hélène)	17,00	1,00	18,00	2,88	80,0	0,50	1/8	8/1000	1/1
18	Blé blanc Jellenby à Paris	17,00	1,50	18,50	2,96	80,0	0,25	»	1/1000	2/1
19	— de mars de Châlons	17,00	0,50	17,50	2,80	81,0	0,50	»	»	1/1
20	— de mars de Saint-Lô	26,50	1,00	17,50	2,80	81,0	0,50	»	»	1/1
21	— bl. de Flandre, réc. à Toulon	16,00	0,50	16,50	2,64	82,0	»	1/4	1/1000	1/1
22	— d'Odessa (meunier), à Toulon	16,00	0,25	16,25	2,60	81,5	»	»	1/1000	1/1
23	— du Bengal à Paris	15,50	1,50	17,00	2,62	82,0	»	1/8	1/1000	1/1
24	— de Saumur	15,00	0,50	15,50	2,48	83,5	0,25	»	»	1/1
25	— blanc de Flandre à Paris	14,00	0,50	14,50	2,32	84,0	0,16	»	»	2/1

(1) Gluten. — (2) Albumine. — (3) Total des matières azotées. — (4) Azote. — (5) Amidon et cellulose. (6) Dextrine. — (7) Sucre. — (8) Graisses. — (9) Matières minérales.

(Boussingault.)

GUANO.

Guano des iles Chincha.

Carbonate d'ammoniaque	4,5
Oxalate, nitrate et muriate d'ammoniaque	7,6
Acide urique libre	5,6
Eau	11,5
Matières organiques destructibles par la chaleur y compr l'acide oxalique	39,0
Phosphate, muriate et sulfate de potasse et de soude	5,6
Phosphate de chaux et de magnésie	25,5
Matières terreuses ou silice	0,7
	100,0

(Dr Barry).

Guano des iles Chincha (le même).

Matières organiques azotées, y compris l'urate d'ammoniaque, qui, par la décomposition lente, donne 8 à 17 p. °/. d'ammoniaque	50.
Eau	11.
Phosphate de chaux	25.
Ammoniaque, phosphate de magnésie, phosphate d'ammoniaque et oxalate d'ammoniaque, contenant 4 à 9 p. °/. d'ammoniaque	13,
Matières siliceuses	1.
	100,

(Dr Vaé.)

Guano.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Azote pour 100	14,3	6,0	2,0	1,
Phosphate verreux	24,0	30,0	44,0	56,

(1) Guano du Pérou. — (2) Id. d'Ichaboé. — (3) I de Patagonie. — (4) Id. de Saldanha.

(Francis Way.)

Guano.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Matière organique et sels ammoniacaux	25,0	19,0	69,5	16,8	68,
Azote pour 100	4,5	1,5	16,0	0,6	17,
Sels fixes de potasse, soude, chaux et magnésie	6,2	3,5	12,0	1,7	1,
Phosphates terreux	12,8	31,5	17,0	24,5	29,
Sable	56,0	46,0	1,5	57,0	1,

(1) Guano arrivé dans le port de Nantes par Ostende (1852). — (2) Id. de Patagonie. — (3) Id. du Pérou (1853). - (4) Id. de provenance inconnue. — (5) Id. du Pérou (1855).

(Ad. Bobierre, *le Noir animal, etc.*, p. 89.)

GUANOS. Guanos purs et guanos falsifiés.

GUANOS.	EAU.	MATIÈRES organiques et sels ammoniacaux.	AZOTE.	MATIÈRES inorganiques.	PHOSPHATES de chaux et de magnésie alumine, peroxyde de fer.	CARBONATE de chaux.	CHLORURE de sodium, de calcium, sulfate de soude, etc.	SABLE siliceux.	ÉQUIVALENT.
N° 1	15,50	49,35	14,35	35,15	27,15	3,22	2,15	3,63	270
N° 2	12,75	50,50	14,00	36,75	27,00	3,10	3,65	3,00	285
N° 3	9,00	16,75	4,23	73,25	13,50	8,30	3,45	48,00	945
N° 4	10,85	14,72	3,00	74,43	13,50	8,30	6,38	46,25	1333
N° 5	9,50	13,75	2,74	76,75	10,55	6,87	0,76	58,57	1459
N° 6	5,00	17,90	1,94	77,10	10,50	31,75	5,85	29,00	2061
N° 7	6,00	12,50	1,75	81,50	10,12	29,63	4,60	37,15	2285
N° 8	15,00	10,00	1,60	75,00	18,50	4,05	2,45	50,00	2500

(Victor MEUREIN, *Archives de l'Argriculture du nord de la France*, 1855, t. III, p. 355.)

GUI des pommiers et des poiriers.

Feuilles et jeunes bourgeons.

Perte par dessiccation..... 649gr par kil.
Matière sèche..... 351 —

Azote par kilog. de matière sèche :

1er dosage..... 25gr,6
2e — 26, 1
Moyenne..... 25, 9

Azote par kil. de matière fraîche... 9, 1

Rameau sans feuilles.

Perte par dessic. complète... 587gr par kil.
Matière sèche..... 413 —

Azote par kilog. de matière sèche :

1er dosage..... 23gr,3
2e — 24, 1
Moyenne..... 23, 7

Azote par kil. de matière fraîche... 9, 8
Richesse à l'état frais du gui entier. 9, 3
— à l'état sec..... 25, 0

(Is. PIERRE).

HAYESINE, ou BORATE DE CHAUX de la province de Carapaca, au Pérou.

Eau	41,25	45,50	35,00
Acide borique.....	12,11	30,18	34,74
Chaux.....	16,32	11,00	15,78
Matières terreuses....	8,00	2,50	2,90
Acide sulfurique.....	10,66	2,72	0,34
Soude correspondante.	8,95	7,24	8,33
Chlore	2,71	1,73	8,49
Sodium correspondant.	1,50	1,13	0,32
Iodure, bromures.....	»	»	»

(SALVETAT.)

HOUBLON

Les fleurs desséchées donnent 9,87 p. °/o de cendres, les feuilles 13,6, les tiges 3.74. Résultats réduits relativem^t à ces proportions

	(1)	(2)	(3)
Matière combustible.	90,130	86,400	96,26
Acide sulfurique....	0,534	0,685	0.12
— phosphorique.	0,967	0,329	0.25
Chlorure de sodium.	0,715	1,290	0,21
— de potassium.	0,165	»	0,36
Chaux.....	1,577	6,755	1.44
Magnésie.	0,534	0,325	0.153
Potasse.....	2,485	2.033	0.967
Soude.....	»	0,053	»
Phosphate de fer ...	0,735	0,177	0.015
Silice	2,122	1,651	0.227

(1) 100 parties de cônes. — (2) 100 p. de feuilles. — (3) 100 p. de tiges.

(NEBBIT, *Bulletin de la Société royale et centrale d'Agriculture*, t. V, p. 543.)

LAINE. Déchets de laine.

Eau.....	9.5
Matières grasses.....	10.0
Laine et débris végétaux ..... Soufre faisant partie constituante de la laine.....	53.0
Carbonate de chaux	3.2
Oxyde de cuivre	0.5
Fer metallique et oxydé.....	2.5
Résidu siliceux.....	20.2
Potasse, soude..... Acides carbonique, chlorhydrique. — sulfurique, phosphorique..	0.9
	100.0

Cet engrais renferme 5,62 p. °/o d'azote.

(Victor MEUREIN, *Archives de l'Agriculture du nord de la France*, 1857, 2e série, t. Ier, p. 20.)

LAIT de vaches châtrées, provenant de trois vaches auxquelles l'extirpation des ovaires avait été faite. Densité = 1,031.

Matières solides	128,0
Eau	872,0
Caséum, albumine et sels insolubles.	42,0
Beurre	38,0
Sucre, sels solubles, matières extractives	48,0

(Victor MEUREIN, *Archives de l'Agriculture du nord de la France*, 1854, t. II, p. 58.)

LENTILLES. Graine.

Eau	9
Matière sèche	91
	100

	(1)	(2)	(3)	(4)
Azote	4	4,40	1,01	1,18

(1) 100 p. graine normale. — (2) 100 p. graine sèche. — (3) 100 p. paille normale. — (4) 100 p. paille sèche.

(DE GASPARIN, *Cours d'Agriculture*, t. III, p. 798.)

LEVURE DE BIÈRE.

100 parties de levure liquide contiennent :

Ferment sec	13,50
Eau	86,50
	100,00

100 parties de levure donnent :

	(1)	(2)
Ferment sec	13,50	13,50
Eau	44,94	36,63
	58,44	50,13

(1) 58,44 Levure égouttée librement.—(2) 50,13 Levure pressée du commerce.

(Victor MEUREIN, *Archives de l'Agriculture du nord de la France*, t. I, 1853, p. 200. Lille 1854.)

LIERRE. Voy. FEUILLES.

LIN.

L'extrait des eaux de rouissage évaporées à 100° se compose de :

Carbone	30,69
Hydrogène	4,24
Oxygène	20.80
Azote	2,24
Cendres	42,01
	99,98

Les cendres contiennent en centièmes :

Potasse	9,
Soude	9,
Chaux	12,
Magnésie	17,
Alumine	6,
Silice	21,
Acide phosphorique	20,
Chlore	2,
Acide carbonique	16,
— sulfurique	2,
	100,

(PAYEN, *Journal d'Agriculture pratique*, 1851, n° p. 99.)

LIN. Tige de lin.

Carbone	38,
Hydrogène	7,
Oxygène	48,
Azote	0,
Acide carbonique	0,
— sulfurique	0,
Phosphate	0,
Chlore	0,
Chaux	0,
Magnésie	0,
Potasse	0,
Soude	0,
Silice	1,
Fer et alumine	0,
	99,

(KANE, *Philosoph. Magazine*, 3e série, t. XXIV, p. et suiv.)

MATIÈRES FÉCALES. Voy. EXCRÉMENT

MICA ARGENTÉ.

	Moyen
Silice	46,
Alumine	33,
Sesquioxyde de fer	3,
Oxyde de manganèse	trac
Magnésie	2,
Chaux	1
Potasse	8,
Soude	1,
Eau et fluorure de silicium	4,
	99,

(DELESSE, *Ann. de Chim. et de Phys.*, 3e série, t. XXV p. 126.)

MILLETS PANIES.

Le grain contient 1,80 kil. p. °/₀ d'azote

(DE GASPARIN, *Cours d'Agriculture*, t. III, p. 742.)

MOUTARDE sauvage (en fleurs). *Rotte, Guélot, Guéloc.*

Eau	879 gr.
Matière sèche	121
	1000

Elle contient, à l'état sec, 33gr,80 azote par kilog.

(Is. Pierre.)

MURIER. Feuille.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Eau	680,00	784	682,00	678,00
Fécule verte	20,00	14	16,00	20,00
Mat. soluble dans l'eau et l'alcool	46,00	44	50,00	40,00
Gomme	7,00	19	28,00	10,00
Mat. végéto-anim (albumine)	1,50	3	1,50	0,50
Résidu insol.	230,00	124	208,00	238,00
Perte	15,50	12	14,50	12,50
	1000,00	1000	1000,00	999,00

(1) Mûrier sauvage — (2) Mûrier greffé, feuilles jeunes. — (3) Mûrier greffé, feuille entièrement développée. — (4) Mûrier d'Espagne, feuille développée.

Feuille de mûrier greffé, prise sur l'ensemble d'un rameau, feuilles jeunes complétement developpées.

Eau	68,00
Carbone	13,72
Hydrogène	1,76
Oxygène	13,08
Azote	1,58
Cendre	1,95
	100,09

(Nysten, *Recherches sur les maladies des vers à soie*, p. 25.)

NAVET. *Rave* (turneps des Anglais).

Les feuilles donnent 9,39 p. °/₀ de cendres ainsi composées :

Silice	6,144
Acide sulfurique	4,003
Phosphate de fer	1,331
Magnesie	7,447
Potasse	29,525
Soude	2,107
Acide phosphorique	1,476
Chlorure de sodium	3,251
Chaux	25,510
Acide carbonique	19,506
	100,000

(Namur.)

NOIR.

Noir animal et poussière d'os.

Eau	23,75
Matière organique	26,55
Sous-phosphate de chaux	30,00
— de magnésie	1,00
Carbonate de chaux	3,50
Silice	15,00
Peroxyde de fer	1,00
Sels divers	0,30
	100,00

Cet engrais contient 3,90 p. °/₀ azote.

(Victor Meurein, *Archives de l'Agriculture du nord de la France*, 1854, t. II, p. 420.)

Noir animal pur, pour sucrerie.

	(1)	(2)
Azote pour 1000	9,5	11,2
Charbon et matière organiq.	0,108	0,116
Sels solubles dans l'eau	0,008	0,010
Silice	0,028	0,027
Alumine et oxyde de fer	0,007	0,007
Phosphate de chaux	0,817	0,731
Carbonate de chaux	0,030	0,080
Magnesie et perte	0,002	0,028

(1) Noir en grain. — (2) Noir fin.

(Ad. Bobierre, *le Noir animal, analyse, etc.*, p. 8.)

Noir animal. *Tableau indiquant l'influence de la clarification du sucre sur le noir animal fin.*

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)
Azote pour 1000	11,2	19,5	12,2	28,3	35,9	16,1	25,4	31,8
Charbon et matière organiq.	0,116	0,211	0,113	0,320	0,422	0,100	0,362	0,425
Sels solubles	0,010	0,016	0,017	0,015	0,014	0,016	0,038	0,008
Silice	0,027	0,051	0,045	0,045	0,052	0,035	0,045	0,042
Alumine et oxyde de fer	0,007	0,007	0,010	0,014	0,010	0,008	0,008	0,005
Phosphate de chaux	0,731	0,646	0,722	0,537	0,460	0,756	0,526	0,473
Carbonate de chaux	0,080	0,064	0,053	0,049	0,033	0,070	0,100	0,045
Magnésie et perte	0,029	0,005	0,040	0,020	0,009	0,075	0,010	0,005

(1) Noir fin neuf avant la clarification. — (2) Noir fin neuf avant servi une fois. — (3) Noir fin neuf avant la clarification. — (4) Noir fin neuf ayant servi une fois. — (5) Noir fin neuf ayant servi deux fois. — (6) Noir fin neuf. — (7) Noir fin neuf ayant servi une fois. — (8) Noir fin neuf ayant servi deux fois.

(Ad. Bobierre, *le Noir animal*, etc., p. 10.)

NOIR ANIMAL pour engrais.

	(1)	(2)	(3)
Azote pour 1000	13,500	13,200	16,100
Charbon et matière organique	0,211	0,191	0,015
Sels solubles dans l'eau	0,016	0,017	0,209
Silice	0,041	0,030	0,022
Alumine et oxyde de fer	0,007	0,014	0,008
Phosphate de chaux	0,646	0,645	0,662
Carbonate de chaux	0,064	0,095	0,072
Magnésie et perte	0,015	0,008	0,012

(1) Marché de Nantes. — (2) (3) Marché de Bordeaux.

(AD. BOBIERRE, *le Noir animal, etc.*, p. 12.)

NOIR ANIMAL pour engrais.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Azote pour 1000 de l'engrais sec	18,300	17,500	12,900	20,000
Charbon et matière organique	0,145	0,117	0,118	0,220
Sels solubles dans l'eau	0,020	0,033	0,028	0,015
Silice	0,040	0,117	0,069	0,040
Alumine et oxyde de fer	0,010	0,014	0,009	0,008
Phosphate de chaux	0,676	0,630	0,667	0,660
Carbonate de chaux	0,101	0,082	0,100	0,040
Magnésie	0,008	0,007	0,009	0,017

(1) Marché de Paris. — (2) Marché d'Orléans. — (3) Marché de Richelieu. — (4) Marché d'Espagne.

(AD. BOBIERRE, *le Noir animal, etc.*, p. 13.)

NOIR ANIMAL pour engrais.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Azote pour 1000	21,0	19,5	18,0	17,0	13,0
Charbon et matière organique	31,0	28,0	28,5	25,5	17,4
Silice	17,5	14,8	14,5	21,2	12,2
Sels solub'es	2,8	2,0	2,2	2,0	0,6
Phosphate de chaux	44,5	51,0	53,0	47,0	60,0
Carbonate de chaux	4,2	4,2	2,8	60,0	7,8

(1) (2) (3) Résidu authentique d'Amsterdam. — (4) (5) Noir de Rotterdam.

(AD. BOBIERRE, *le Noir animal, etc.*, p. 15.)

NOIR ANIMAL pour engrais.

	(1)	(2)
Charbon et matière organique	11,1	23,5
Silice	4,7	17,2
Phosphate de chaux	75,2	51,7
Carbonate de chaux, sels solubles, etc	9,0	7,6

(1) Noir vierge d'Amsterdam. — (2) Le même ayant servi une fois.

NOIR ANIMAL pour engrais.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Azote pour 1000	7,500	10,200	10,100	9,700	8,200	10,300
Charbon et matière organique	0,107	0,110	0,112	0,191	0,257	0,168
Sels solubles dans l'eau	0,033	0,013	0,016	0,015	0,021	0,017
Silice	0,075	0,087	0,100	0,080	0,070	0,050
Alumine et oxyde de fer	0,010	0,013	0,006	0,005	0,002	0,003
Phosph te de chaux	0,660	0,560	0,550	0,570	0,490	0,580
Carbonate de chaux	0,106	0,079	0,210	0,130	0,150	0,170
Magnésie et perte	0,009	0,008	0,006	0,009	0,170	0,012

(1) Provenant de Valenciennes. — (2) Provenant de Dunkerque. — (3) (4) (5) (6) Provenant de Lille.

(AD. BOBIERRE, *le Noir animal, etc.*, p. 18.)

NOIR ANIMAL pour engrais.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
Azote pour 1000	14,000	15,000	6,000	7,000	5,00
Charbon et matière organique	0,149	0,173	0,062	0,086	0,07
Sels solubles dans l'eau	0,020	0,013	0,009	0,020	0,00
Silice	0,011	0,067	0,060	0,110	0,0
Alumine et oxyde de fer	0,010	0,004	0,010	0,009	0.00
Phosphate de chaux	0,652	0,650	0,720	0,716	0,85
Carbonate de chaux	0,149	0.073	0,131	0,012	0,0
Magnésie	0,009	0,010	0,008	0,002	0,01

(1) (2) Provenant de Saint-Pétersbourg. — (3) (4) (5) Provenant de Riga.

(AD. BOBIERRE, *le Noir animal, etc.*, p. 19.)

NOIR ANIMAL provenant des fabriques de gélatine.

Les os renferment, après extraction de gélatine :

Matière organique	18,8
Silice	0,8
Phosphate de chaux	76,4
Sels solubles	0,8
Carbonate de chaux	3,2
	100,0
Azote	0,014

Ces os, carbonisés ensuite et blutés, renferment :

Charbon	6,5
Silice	1,4
Phosphate de chaux	83,4
Carbonate de chaux, etc	8,7
	100,0

(AD. BOBIERRE, *le Noir animal, etc.*, p. 20.)

ORME. Voy. FEUILLES.

ORTIE.

ORTIE COMMUNE. Hauteur, 30 centimètres.

Perte par dessiccation complète	84,2 p. °/.
Matière sèche	15,8

Azote par kilog. de matière sèche :

1er dosage	53gr,5
2e —	54, 6
Moyenne	54, 1

Azote par kil. d'ortie verte fraîche	8gr,5
— d'ortie mangeable par commencement de fanage	10, 6

(IS. PIERRE.)

ORTIE COMMUNE en pleine floraison, coupée à 0m,50 à partir du sommet de la tige.

Perte par complète dessiccation	78,8 p. °/.
Matière sèche	21,2

Azote par kilog. de matière sèche :

1er dosage	33gr,
2e —	34,
Moyenne	34,

Azote par kil. d'ortie verte fraîche	7gr.
— d'ortie mangeable	9.

(IS. PIERRE.)

ORTIE COMMUNE. Très-jeunes feuilles.

Eau	20
Matière sèche	80
	100

Azote par kilog. de matière sèche :

1er dosage	65gr.
2e —	65,
Moyenne	65,

C'est, de toutes les substances végétales naturelles alimentaires, celle qui contient, à l'état sec, le plus d'azote.

(IS. PIERRE.)

OS CARBONISÉ pour sucreries et engrais. Voy. NOIR ANIMAL.

Os. Déchets d'os pulvérisés pour engrais.

Eau	12.
Matière organique sèche	36.
Sous-phosphate de chaux	45.
Phosphate de magnésie	2.
Carbonate de chaux	3.
Silice et sels divers	0.
	100.

Cet engrais renferme 5,50 p. °/. d'azote.

Os. Déchets d'os pulvérisés pour engrais.

Autre.

Eau	12,90
Matière organique sèche	23,25
Sous-phosphate de chaux — de magnésie Fluorure de calcium	54,10
Carbonate de chaux	5,00
Silice	4,75
Soude et chlorure de sodium	traces.
	100,00

Cet engrais renferme 3,79 p. °/₀ d'azote.

(Victor Meurein, *Archives de l'Agriculture du nord de la France*, 1854, t. II, p. 419; 1857, 2e série, t. Ier, p. 21.)

PATATE.

Patate de Malaga fraîche.

Eau	72
Matière sèche	28
	100

Patate de Malaga sèche.

Amidon	9,5
Parenchyme amidonné	14,5
Partie soluble	4,0
Eau de végétation	72,0
	100,0

(De Gasparin, *Cours d'Agriculture*, t. IV, p. 58.)

Patate. Tubercule frais.

Eau	74,00
Amidon	9,42
Ligneux	2,54
Acide putique	1,30
Sucre de canne	1,45
Sucre incristallisable	1,04
Albumine	1,10
Matières grasses, fluides et consistantes	0,89
Acide mucique	0,21
Huile essentielle, substance colorante	traces.
Malate de potasse et d'ammoniaque	7,00
Chlorure de potassium	1,00
Oxalate de chaux	0,57
Sulfate de potasse	0,43
Silice	0,09
Oxyde de fer, magnésie, etc	4,39
	103,43

(Payen.)

PEUPLIER. Voy. Feuilles.

POMMES DE TERRE CHARDON.

Eau	7[illegible]
Fécule sèche	1[illegible]
Tissus organiques, matières albuminoïdes, grasses, etc., sucre, sels	[illegible]
	10[illegible]

(Victor Meurein, *Archives de l'Agriculture du de la France*, 1857, 2e série, t. Ier, p. 347.)

POTASSE RAFFINÉE provenant d'un s brut de mélasse de betteraves (Lille).

Eau hygroscopique	3,
Carbonate de potasse	84,
— de soude	6,
Chlorure de potassium	3,
Sulfate de potasse	1,
Matières insolubles	0,
	100,

Le titre alcalimétrique de cette potasse de 68°.

(Victor Meurein.)

POULE. Voy. Excréments et Colombin

PULPE. Voy. Betterave.

RIZ. Grain desséché.

Amidon	[illegible]
Gluten et albumine	
Matières grasses	
Gomme et sucre	
Parenchyme ligneux	
Phosphate de chaux et chlorure de potassium	
	1[illegible]

(Payen.)

SARRASIN. Farine du commerce.

	(1)	(2)
Eau	200,gr0	197[illegible]
Matière sèche	800, 0	803
Azote par kilog. de matière sèche	14, 3	20
Azote par kilog. de matière marchande	11, 5	16
Différence en faveur de la farine grossière		46 p

(1) Farine blanche fine. — (2) Farine grossière.

(Is. Pierre, *Recherches analytiques sur le sarr* p. 14.)

SARRASIN. Farines diverses prises dans un moulin.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)	(7)	(8)	(9)	(10)
Matière sèche.....	789gr	780gr	789gr	789gr	780gr	780gr	773gr	773gr	796gr	792
Eau.....	211,0	220,0	211,0	211,0	220,0	220,0	227,0	227,0	204,0	208.
Azote par kilog. de matière sèche.....	8,7	8,3	13,0	17,1	28,2	38,8	41,4	55,7	24,4	21.
Azote par kilog. de matière normale.....	6,9	6,5	10,2	13,5	22,0	29,8	32,0	42,9	19,6	17.

(1) Farine blanche très-fine extraite du n° 1.— (2) Id. extraite du n° 2.— (3) Farine n° 1 (entière).— (4) Fari bise, extraite de la précédente. — (5) Farine n° 2 (entière). — (6) Id. partie la plus grosse. — (7, Farine n° (entière). — (8) Id. partie la plus grosse. — (9) Son. — (10) Sarrasin (entier).

(IS. PIERRE, *Recherches analytiques sur le sarrasin*, p. 26).

SARRASIN.

	(1)	(2)
Matière sèche.....	836	835
Eau.....	164	165

Azote par kilog. de matière normale :

1er dosage.....	6gr,4	6gr,5
2e —	6, 1	7, 0
Moyenne.....	6, 3	6, 7

Azote par kil. de mat. sèche. 7gr,5 8gr,0

(1) Enveloppes corticales du sarrasin, pesant 69 kil. à l'hectol. — (2) Enveloppes corticales du sarrasin, pesant 62 kil. à l'hectol.

(IS. PIERRE, *Recherches analytiques sur le sarrasin*, p. 31.)

SARRASIN. Vannures ou *fleurain* obtenu après le battage et par le nettoyage du grain.

Sur un kilog. de matière :

Matière sèche.....	815gr
Eau.....	185

Azote par kilog. de matière complétemen privée d'eau :

1er dosage.....	22gr,
2e —	22,
Moyenne.....	22.

Azote par kilog. de matière prise à l'éta normal..... 18gr.

(IS. PIERRE, *Recherches analytiques sur le sarrasin*. p. 33.)

SARRASIN. Farine.

Les nombres sont rapportés à 1 kilog.

	(1)	(2)
Folle farine A.....	9gr,9	0gr,94
Farine n° 2 tamisée.....	55, 2	20, 62
Farine n° 3 tamisée.....	63, 2	24, 38
Son.....	38, 7	11, 87
Sarrasin entier.....	15, 8	5. 7

(1) Cendres. — (2) Acide phosphorique.

(IS. PIERRE, *Recherches analytiques sur le sarrasin*. p. 39.)

SARRASIN. Matières grasses.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)	(6)
Matière grasse par kilog. à l'état ordinaire d'humidité.....	25gr,8	0gr,5	57gr,5	38gr,2	72gr,2	7gr.
Id. complétement privée d'humidité.....	32, 2	0, 62	71, 8	47, 7	90, 2	8,

(1) Sarrasin entier. — (2) Folle farine blanche. — (3) Très-grosse farine jaune (n° 3). — (4) Son. — (5) Farine grossière séparée du son précédent. — (6) Débris d'enveloppes ligneuses, mélangés d'un peu de farine précédente.

(IS. PIERRE, *Recherches analytiques sur le sarrasin*, p. 41.)

SARRASIN. Pain de luxe de Vire (Calvados).

Matière sèche par kilog.....	666gr
Eau.....	334

Azote par kilog. de pain normal :

1er dosage.....	11gr,0
2e —	10, 7
Moyenne.....	10, 85

Azote par kilog. de pain complétement privé d'eau, 16gr,3; c'est à peu près le dosage du pain blanc ordinaire de Paris.

(IS. PIERRE, *Recherches analyt. sur le sarrasin*. p. 56.)

SCHISTE BITUMINEUX.

SCHISTE BITUMINEUX D'AUTUN.

Parties minérales.....	61,
Charbon.....	7.
Gaz éclairant.....	3.
Huile lourde.....	14.
Eau.....	3.
Gaz.....	9.
	100.

(SELLIGUE.)

SCHISTE BITUMINEUX DU RHIN, près de Cologne.

	1	2	3	4	5	6
Charbon	40,0	38,0	37,0	38,0	35,5	30,
Huile brute	20,0	22,5	23,2	22,5	25,3	31,
Eau	32,0	28,5	27,1	28,4	25,2	20,
Hydrogène sulfuré, ammoniaque	3,0	4,5	5,4	4,7	6,0	8,
Naphtaline et parafine	2,0	2,1	2,0	3,0	3,4	3,
Gaz éclairant	2,5	2,4	2,6	2,4	3,6	5,
Perte	0,5	2,0	2,7	1,0	1,0	2,
	100,0	100,0	100,0	100,0	100,0	100,

(Dr VOHL.)

SEIGLE.

	(1)	(2)
Carbone	46,35	145,65
Hydrogène	5,38	16,29
Oxygène	44,21	118,43
Azote	1,69	0,88

(1) 100 p. grains. — (2) 292 p. paille.

SEIGLE. Farine.

Gluten et albumine	10,5
Amidon	64,0
Matières grasses	3,5
Sucre	3,0
Gomme	11,0
Ligneux et sels	6,0
Perte	2,0
	100,0

(BOUSSINGAULT.)

SEIGLE. Paille.

Potasse	0,32
Soude	0,11
Chaux	0,178
Fer	0,021
Acide phosphorique	0,031
Acide sulfurique	0,170
Chlore	0,017
Silice	2,297

(SPRENGEL.)

SERPENT. Voy. EXCRÉMENTS.

SON de blé et de seigle.

	(1)	(2)	(3)	(4)
Cendres	3,35	6,52	6,26	4,99
Eau	14,55	14,07	14,27	14,40
Graisse	1,86	2,46	2,88	3,88
Solut. albumin.	14,50	13,46	12,68	15,41
Dextrine et mat. suc. de M. Millon	7,79	5,52	5,24	5,71
Amidon	35,19	26,11	29,74	29,31
Cellulose	21,35	30,50	27,21	25,95
	101,59	95,94	95,25	99,65

(1) Son de seigle. — (2) Son de blé. — (3) Son menu. — (4) Son issu.

(Dr OUDEMANS, *Scheikundige Verhandungen*, t. I, p. 261.)

SOURCES ET PUITS.

EAU DU PUITS FORÉ DE L'ABATTOIR, A REIM (1850).

1 litre :

	Lit.		
Azote	0,01634	42,00	75,3
Oxygène	0,00536	13,78	24,6
Acide carboniq.	0,01720	44,22	»
	0,03890	100,00	100,0

	Gr.
Carbonate de chaux	0,2361
Sulfate de soude	0,0263
Chlorure de sodium	0,0046
Azotate de soude	0,0108
Phosphate de soude	0,0103
— de chaux	0,0024
Acide silicique	0,0071
Alumine	0,0008
Eau de cristallisation	0,0179
	0,3166

L'évaporation d'un litre fournit les dépôt séparables en :

	Gr.	
Sels insolubles	0,25810	81,5
— solubles	0,05850	18,4
	0,31660	100,0

(MAUMENÉ.)

EAU D'UN PUITS QUI ALIMENTE LA FONTAIN PIED-BOULAY, A ANGERS.

	Gr.
Sulfate de chaux	0,11
Carbonate de chaux	0,12
— de magnésie	0,02
Chlorure de calcium	0,11
— de sodium	0,33
Azotate de chaux	0,16
— de potasse	0,04
— de soude	0,26
— de magnésie	0,11
	1,30

(CADOT.)

Eau de la grande fontaine d'Avesnes (bassin de la Meuse).

	Gr.
Chlorure de magnésium	0,061
Magnésie	0,002
Sulfate de soude	0,028
Carbonate de chaux	0,271
Acide silicique	0,010
	0,372

(Tordeux.)

Eau de la fontaine Séron, près d'Avesnes (bassin de la Meuse).

	Gr.
Chlorure de magnésium	0,073
Sulfate de chaux	0,017
— de magnésie	0,103
Carbonate de chaux	0,360
Oxyde de fer et acide silicique	traces.
	0,553

(Tordeux.)

Eau du puits de Bengy, station du chemin de fer entre Bourges et Nerondes.

	Gr.
Chlorure de sodium	0,2510
Sulfate de soude	0,0700
Phosphate de soude	0,0356
Carbonate de soude	0,3041
Sulfate de chaux	0,0121
Phosphate de chaux	0,0022
Carbonate de chaux	0,2320
	0,9070

Eau du puits de Bethléem, a Reims.

1 litre :

	Lit.		
Azote	0,01794	52,87	82,71
Oxygène	0,00375	11,05	17,29
Acide carboniq.	0,01224	36,08	»
	0,03393	100,00	100,00

	Gr.
Carbonate de chaux	0,16224
Sulfate de potasse	0,00238
— de soude	0,02097
Chlorure de sodium	0,02938
Azotate de chaux	0,00276
Phosphate de chaux	0,00021
Acide silicique	0,00151
Alumine	0,00227
Oxyde de fer	0,00094
Matière organique azotée et eau de cristallisation	0,02168
	0,24434

Le dépôt obtenu par l'évaporation d'un litre de cette eau se sépare en :

	Gr.	Sur 100 gr. de sels.
Sels insolubles	0,16821	68,84
— solubles	0,07613	31,16
	0,24434	100,00

(Maumené.)

Eaux de la commune de Vendres, près Béziers.

	(1)	(2)
Air atmosphérique	»	»
Acide carbonique	0,110	0,050
	0,110	0,050
Chlorure de calcium	0,014	0,012
— de sodium	0,049	0,045
Sulfate de chaux	0,023	0,021
Carbonate de chaux	0,073	0,213
— de magnésie	0,006	0,009
Acide silicique	traces.	traces.
Matière organique azotée	0,024	0,017
	0,189	0,320

(1) Eau de la source. — (2) Eau de la fontaine.

(Audouard aîné, *Journal de Chimie médicale*, 2e série, t. X, p. 31.)

Eau d'une source de Bordeaux, située rue Bourgeret.

1 litre :

	Gr.
Chlorure de sodium	0,135
— de potassium	0,011
Azotate de chaux	0,198
— de potasse	0,065
— de magnésie	0,037
Sulfate de chaux	0,130
Carbonate de chaux	0,310
— de magnésie	0,016
Acide silicique	0,010
Oxyde de fer	traces.
Matière organique	quant. indéterm.
	0,922

(Ebelmen.)

Puits foré de l'usine Boulogne et Houpin, a Reims (1850).

1 litre :

	Lit.		
Azote	0,01490	52,45	78,[illegible]
Oxygène	0,00412	14,50	21,[illegible]
Acide carboniq.	0,00939	33,05	»
	0,02841	100,00	100,0

	Gr.
Carbonate de chaux	0,138[illegible]
Sulfate de potasse	0,0031
— de soude	0,0052
Chlorure de sodium	0,0113
Azotate de soude	0,0067
Phosphate de chaux	0,0045
Acide silicique	0,0079
Alumine	0,0029
Oxyde de fer	0,0021
Matière organique, crénate, apocrénate	0,0040
Eau de cristallisation à 180°	0,00[illegible]
	0,192[illegible]

L'évaporation d'un litre d'eau fournit un dépôt pulvérulent, sans adhérence; on peut séparer ce dépôt en :

	Gr.	
Sels insolubles.....	0,15071	78,39
— solubles.....	0,04155	21,61
	0,19226	100,00

(MAUMENÉ.)

EAU D'UN PUITS ARTÉSIEN A CAMBRAI, dans la caserne de cavalerie, 20m de profondeur.

1 litre :

	Lit.
Acide carbonique.....	0,2100
Oxygène.....	0,0055
Azote.....	0,0276
Oxyde de carbone.....	0,0052
	0,2983

		Gr.
Chlorure de calcium.....		0,011
— de magnésium.....		0,007
— de potassium.....		0,010
— de sodium.....		0,069
Carbonate de protoxyde de fer.....		0,065
— de magnesie.....		0.047
— de chaux.....		0,311
Matière indéterminée.....		0,008
Acide silicique.....	0,0030	0,010
Chaux.....	0,0012	
Magnésie.....	0,0006	
Matière charbonneuse.....		0.009
Perte ou différence.....		0.058
		0,605

(TORDEUX, *Journal de Chimie médicale*, 2e série, t. X, p. 486.)

EAU D'UN PUITS DE CAMBRAI.

	Lit.
Acide carbonique.....	0,0156
Oxygène.....	0,0060
Azote.....	0,0216
	0,0432

	Gr.
Azotate de soude.....	0,071
— de chaux.....	
Chlorure de sodium.....	
— de calcium.....	
Sulfate de potasse.....	0,063
Azotate de potasse.....	
Chlorure de potassium.....	
Sulfate de chaux.....	0,019
Carbonate de chaux.....	0.167
Acide silicique.....	0,005
Matière charbonneuse et perte.....	0,032
	0,357

(TORDEUX.)

EAU DU PUITS DE M. CAMUS-ROMAGNY, REIMS.

1 litre contient :

	Lit.		
Azote.....	0,01820	41,15	83,
Oxygène.....	0,00369	8,34	16,
Acide carboniq.	0,02234	50,51	»
	0,04423	100,00	100,

	Gr.
Carbonate de chaux.....	0,343
Sulfate de potasse.....	0,069
— de soude.....	0,054
Chlorure de sodium.....	0,116
Acide silicique.....	0,021
Alumine.....	0,002
Oxyde de fer.....	0,011
Matière organique, crénate, apocrénate.....	0,040
	0,659

L'évaporation d'un litre d'eau fournit dépôt séparable en :

	Gr.	
Sels insolubles.....	0.40630	61,
— solubles.....	0.25310	38,
	0,65940	100,

(MAUMENÉ.)

EAU DU PUITS DE LA MAISON DES CARME A REIMS.

1 litre :

	Lit.		
Azote.....	0,01460	39,59	88,
Oxygène.....	0,00196	5,31	11,
Acide carboniq.	0,02032	55,10	»
	0,03688	100,00	100,

	Gr.
Carbonate de chaux.....	0,237
Sulfate de soude.....	0,184
Chlorure de sodium.....	0,285
Azotate de soude.....	0,040
— de chaux.....	0,542
Phosphate de chaux.....	0,021
Acide silicique.....	0,016
Alumine.....	0,012
Oxyde de fer.....	0,006
Matière organique en partie azotée et eau de cristallisation.....	0,109
	1,454

Le résidu obtenu par l'évaporation d'u litre d'eau se sépare en :

	Gr.	Sur 100 gr. de se
Sels insolubles...	0,47100	32,39
— solubles.....	0,98320	67,61
	1,45420	100,00

(MAUMENÉ.)

Eau du chalet du Compas, près d'Allevard. Residu solide de 1 litre :

	Gr.
Carbonate de chaux	0,012
Chlorure de calcium	0,007
Acide silicique	traces.
(Niepce.)	0,019

Eau du lac de Grand-Lieu, recueillie près de Bouaye, départ. de la Loire-Inférieure.

	Lit.	
Oxygène	0,00599	29,89
Azote	0,01343	67,02
Acide carbonique	0,00062	3,09
	0,02004	100,00

	Gr.
Matière organique	0,0126
— inorganique	0,0650
	0,0776

Cette dernière composée ainsi qu'il suit :

Acide silicique	9,00
Alumine et oxyde de fer	9,00
Sodium	20,00
Calcium	9,30
Magnésium	3,00
Chlore	20,70
Acide sulfurique	»
Acide carbon. et oxygène combinés	29,00
(Bobierre et Moride.)	100,00

Eau d'Hazebrouck, puisée dans le canal.

	Gr.
Matières organiques insolubles	0,0500
Acide silicique	0,0280
Oxyde de fer	traces.
Phosphate de chaux, alumine	0,0180
Carbonate de magnésie	0,0170
— de chaux	0,1420
Sulfate de chaux	0,0500
Matières organiques solubles	0,0581
Chlorures, sulfates, carbonates alcalins	0,3219
(Salvétat.)	0,6850

Eau provenant du suintement du sol a Hazebrouck, dite *des Emprunts*. 1 litre :

	Gr.
Acide silicique	0,0250
Oxyde de fer et alumine	0,0020
Carbonate de chaux	0,0710
— de magnésie	0,0230
Sulfate de chaux	0,3750
— de magnésie	0,1000
Chlorures, sulfates, carbonates alcalins	0,1890
(Salvétat.)	0,7850

Eau de la source de Marly-lez-Valenciennes.

	Gr.
Chlorure de sodium	0,012[illegible]
Azotate de magnésie	0,020[illegible]
— de potasse	0,00[illegible]
Sulfate de chaux	0,034[illegible]
— de potasse	0,001[illegible]
Carbonate de chaux	0,254[illegible]
— de magnésie	0,018[illegible]
Phosphate de chaux	traces
Acide silicique	0,010[illegible]
Matière organique	0,018[illegible]
(Edmond Pesier.)	0,3487

TOURBE.

Tourbe de Bar (Ardennes).

Carbone	22
Matières volatiles	67
Cendres	11
(Sauvage, ingénieur des mines.)	100

Tourbe de Haguenau (Bas-Rhin).

La cendre s'élevait à 12,50 p. °/.

100 p. cendres contiennent :

Silice et sable	65,5
Alumine	16.2
Chaux	6.0
Magnésie	0.6
Oxyde de fer	3.7
Potasse et soude	2.3
Acide sulfurique	5.4
Chlore	0.3
(Boussingault.)	100.0

TOURTEAU.

Tourteau de colza panaché, de Bombay.

Eau	6,70
Huile	10,50
Cellulose et matières albuminoïdes	73,60
Carbonate de soude — de potasse Chlorure de potassium Sulfate de potasse	0,35
Sous-phosphate de chaux	5,30
Carbonate de chaux — de magnésie	0,25
Silice	3.10
	100.00

Ce tourteau contient 5,65 p. °/. d'azote.

(Victor Meurein, *Archives de l'Agriculture du nord de la France*, 1858, 2e série, t. II, p. 19.)

URTEAUX DE GRAINES OLÉAGINEUSES.

100 p. de tourteaux séchés à 100° ont contenu huile :

ourteaux de cameline	14,5
— faîne	14,0
— chanvre	13,8
— colza	13,2
— arachide	12,0
— lin	11,0
— œillette	11,0
— sésame	11,0

Quantité d'huile contenue dans 100 p. de tourteaux à l'état ordinaire.

ourteaux d'œillette	14,2
— colza	14,1
— sésame	13,0
— cameline	12,2
— lin	12,0
— arachide	12,0
— chanvre	6,3
— faîne	4,0

Quantité d'azote contenue dans 100 p. de tourteaux à l'état ordinaire.

ourteaux d'œillette	7,00
— chanvre	6,20
— arachide	6,07
— lin	6,00
— sésame	5,57
— cameline	5,57
— colza	5,55
— faîne	4,50

Cendres contenues dans 100 p. de tourteaux à tat ordinaire.

ourteaux d'œillette	12,5
— chanvre	10,5
— sésame	9,5
— cameline	8,2
— lin	7,0
— colza	6,5
— faîne	6,2
— arachide	5,0

Parties trouvées dans 100 p. de cendres de urteaux.

	(1)	(2)
ourteaux de cameline	1,2	98,8
— colza	2,0	98,0
— œillette	5.0	95,0
— arachide	5,5	94,5
— chanvre	5,5	94,5
— sésame	6,0	94,0
— faîne	7,0	93,0
— lin	10,0	90,0

(1) Sels solubles. — (2) Parties insolubles.

Phosphates trouvés dans 100 p. de cendres et considérés comme phosphates des os.

Tourteaux d'œillette	70
— lin	68
— chanvre	68
— colza	66
— cameline	50
— sésame	33
— faîne	33
— arachide	24

(SOUBEIRAN et J. GIRARDIN, *Journal d'Agriculture pratique*, 1851, n° 3, p. 89.)

TOURTEAU DE GRAINES DE COTONNIER.

Eau	11,25
Huile	6,35
Matières albuminoïdes, mucilagineuses, extractives; tissus organisés des diverses parties de la graine	76,50
Carbonate de potasse et de soude; traces de chlorures et de sulfates	0,40
Phosphate de chaux et de magnésie; carbonate de chaux	4,55
Silice	0,95
	100,00

Il contient 4,08 p. °/₀ d'azote.

(Victor MEURIN, *Archives de l'Agriculture du nord de la France*, 1857, t. I, p. 378.)

TRÈFLE ROUGE.

	(1)
Carbone	47,55
Hydrogène	4,69
Oxygène	37,96
Azote	2,06
Acide carbonique	1,95
— sulfurique	0,19
— phosphorique	0,49
Chlorure	0,20
Chaux	1,92
Magnésie	0,49
Potasse	2,07
Soude	0,04
Silice	0,41
Fer et alumine	0,02
	100,04

(1) Foin sec.

(DE GASPARIN, *Cours d'Agriculture*, t. IV, p. 448.)

TURNEPS. Voy. NAVET.

VACHE.

BOUSE DE VACHE. Voy. EXCRÉMENTS.

VESCE. Graine.

Eau	14,60
Matière sèche	85,40
	100,00

	(1)	(2)	(3)	(4)
Azote	4,37	5,13	1,05	1,20

(1) 100 p. grain normal. — (2) 100 p. grain sec. — (3) 100 p. paille normale. — (4) 100 p. paille sèche.

(De Gasparin, *Cours d'Agriculture*, t. III, p. 794.)

VIGNE.

Des sarments de un à deux ans, coupés après la chute des feuilles, provenant d'un terrain porphyritique, ont donné les éléments minéraux exprimés dans le tableau suivant :

Eau et gaz	97,151
Acide carbonique	0,241
— sulfurique	0,248
— phosphorique	0,660
Chlore	0,067
Chaux	0,300
Magnésie	0,072
Potasse	0,257
Soude	0,017
Oxyde de fer	0,045
Silice	0,050
Manganèse	traces.
Perte	0,892
	100,000

	(1)	(2)
Azote	0,23	1,90
Potasse	0,09	0,15

(1) 100 p. sarments secs. — (2) 100 p. feuilles sèches

(Chasso.)

VINASSE des distilleries d'alcool. Voyez Betterave.

VINS.

	(1)	(2)
Pesanteur spécifique des vins rouges fins	0,9969	0,9507
Id. des vins communs	0,9965	0,9600
Id. des vins blancs	0,9960	0,9037

Vins fins.

Alcool	9,488	13,480
Tanin	0,112	0,079
Bitartrate de potasse	0,160	0,057
— de fer	0,089	0,006
Sels inorganiques	0,025	0,065
Matière colorante bleue	0,049	0,054
— jaune	0,022	0,027
Eau	90,085	86,235
	100,000	100,000

(1) Vins de Gironde, produit moyen. — (2) Vins de Côte-d'Or.

(Fauré, *Analyses comparées des vins de la Gironde*, p. 42.)

FIN DU SUPPLÉMENT.

PARIS. — IMPRIMERIE DE J. CLAYE, RUE SAINT-BENOIT, 7